

مجموعه فورم های کانکور (1403)		6		مرکز آموزشی انجینیر نصیر احمد عبادی	
206	کدام یک از مالیکول ها ذیل نقطه غلیان و ذوبان بلند دارد:	218	تفاعل کیمیای $2Fe + 3CO_2 \longrightarrow Fe_2O_3 + 3CO$	③ O_3 + القلی	④ هایدروجن + فلز
① H_2	② F_2	③ HF	④ NaF	229	معادله کیمیای $NaOH + HCl \longrightarrow NaCl + HON$
207	قطبیت مالیکول های مرکبات مربوط به کدام فکتور های ذیل میباشد:			چه نوع تفاعل را نشان میدهد:	
① طرز روابط اتوم های متشکله	② الکترونیگاتیوتی	③ طرز روابط اتوم های متشکله و الکترونیگاتیوتی	④ حجم	① هایدرولیز	② هایدروجنیشن
208	قوه دای پول - دای پول بین کدام نوع مالیکول ها موجود می باشد:	219	از تجزیه پتاشیم نایتیریت چی حاصل میشود؟	③ خنثی سازی	④ هایدریشن
① قطبی	② غیر قطبی	③ پولار	④ پولار و قطبی	230	محصول تفاعل $S + 6HNO_3 \longrightarrow$ عبارت است از :
نامگذاری مرکبات غیر عضوی		① N, O, K_2O	② N, K	③ N, H	④ N
209	فورمول کیمیای <i>Sulforous acid</i> عبارت است از :	220	در تفاعل $FeS_2 + HCl \longrightarrow FeCl_2 + S + H_2S$	تغییرات درجه اکسیدیشن S عبارت است از :	
① HSO_3	② H_2SO_3	③ H_2SO_4	④ H_2SO_2	① $-1, -2$	② $-1, 0$
210	فورمول کیمیای <i>Phosphoric acid</i> عبارت است از :	221	در $4NH_3 + N_2 \longrightarrow 3N_2H_4$ تفاعل عنصر نایتروجن :	③ $-2, +7$	④ $-1, 0, -2$
① $H_3P_3O_3$	② H_3PO_4	③ H_3PO_3	④ H_2SO_4	① تغییر نمی کند	② اکسیدیشن می شود
211	نام مرکب <i>KOH</i> عبارت است از :	222	تفاعل محصول $2HgO \xrightarrow{\Delta}$	③ ارجاع و اکسیدیشن میشود	④ ارجاع میشود
① پتاشیم نایتیرایت	② پتاشیم هایدرو اکساید	③ پتاشیم اکساید	④ 1 و 2 درست است	223	محصول تفاعل کیمیای $2Na_2O_3 + 2CO_3 \longrightarrow$ عبارت است از :
212	فورمول کیمیای مگنیزیم بوروماید عبارت است از:	① Mg_2B	② MgB	③ Mg_3B_2	④ Mg_2B_2
213	فورمول کیمیای مرکب <i>Sulphuric acid</i> عبارت است از :	① H_2SO_4	② H_2SO_3	③ $H_2S_2O_2$	④ $H_2S_2O_7$
214	نام فورمول کیمیای $KMnO_4$ عبارت است از :	① پوتاشیم پرمنگنات	② پوتاشیم منگنات	③ پوتاشیم پرمنگانت	④ پوتاشیم منگنات
تفاعلات کیمیای		225	در تفاعل کیمیای $P + NH_4ClO_4 \longrightarrow N_2 + Cl + H_3PO_4$	تغییرات نمبر اکسیدیشن نایتروجن بین کدام اعداد است ؟	
215	در تفاعل ذیل مواد اولیه را مشخص سازید: $Fe + S \longrightarrow FeS$	① Fe, S	② Fe	③ FeS	④ S
216	در تفاعل کیمیای $2KClO_3 + 3S \longrightarrow 2KCl + 3SO_2$ به	226	محصولات تفاعل $B_2O_3 + 3Mg \longrightarrow$ عبارت است از:	① $B_2Mg_2O_2 + MgO$	② $B_2MgO + 2MgO$
حیث چه عمل کرده است:		③ $MgBO_3 + B_2O_3$	④ $2B + 3MgO$	227	در تفاعل $As_2S_3 + HNO_3 \longrightarrow H_3AsO_4 + H_2SO_4$
① الکترولیز کننده	② هایدرولیز کننده	③ اکسیدی کننده	④ ارجاع کننده	نمبر اکسیدیشن کدام عنصر تغییر نکرده :	
217	تفاعل کیمیای $2Fe + 3H_2O \longrightarrow Fe_2O_3 + 3H_2$	① N_2	② H_2O	③ S	④ As
کدام نوع تفاعلات زیر می باشد:		228	محصول تفاعل ($\xrightarrow{\text{آب + فلزات فعال}}$) چیست ؟	① H_2 + القلی	② آب + فلزات
① تعویضی دوگانه	② رجعی	③ هایدریشن	④ اکسیدیشن و ریدیکشن	231	تفاعل $Cu + HNO_3 \longrightarrow Cu(NO_3)_2 + NO + H_2O$ در معادله
239	اکسیدی کننده عبارت است از:	① H_2O	② Cu	③ HNO_3	④ NO
پرسش	پاسخ	232	تفاعل $4Zn(NO_3)_2 + NH_4NO_3 + 3H_2O \longrightarrow$	233	تفاعل $4Zn(NO_3)_2 + 3H_2O \longrightarrow$
235	1	236	3	237	محصول تفاعل $4Zn + 10HNO_3 \longrightarrow$ عبارت است از:
239	3	240	2	241	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow 2NaCl_{(s)}$ چه نوع
242	3	243	1	244	تفاعل است :
245	2	246	4	247	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
248	3	249	2	250	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
251	3	252	4	253	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
254	3	255	4	256	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
257	3	258	4	259	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
260	3	261	4	262	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
263	3	264	4	265	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
266	3	267	4	268	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
269	3	270	4	271	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
272	3	273	4	274	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
275	3	276	4	277	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
278	3	279	4	280	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
281	3	282	4	283	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
284	3	285	4	286	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
287	3	288	4	289	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
290	3	291	4	292	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
293	3	294	4	295	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
296	3	297	4	298	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
299	3	300	4	301	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
302	3	303	4	304	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
305	3	306	4	307	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
308	3	309	4	310	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
311	3	312	4	313	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
314	3	315	4	316	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
317	3	318	4	319	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
320	3	321	4	322	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
323	3	324	4	325	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
326	3	327	4	328	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
329	3	330	4	331	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
332	3	333	4	334	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
335	3	336	4	337	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
338	3	339	4	340	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
341	3	342	4	343	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
344	3	345	4	346	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
347	3	348	4	349	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
350	3	351	4	352	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
353	3	354	4	355	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
356	3	357	4	358	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
359	3	360	4	361	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
362	3	363	4	364	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
365	3	366	4	367	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
368	3	369	4	370	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
371	3	372	4	373	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
374	3	375	4	376	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
377	3	378	4	379	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
380	3	381	4	382	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
383	3	384	4	385	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
386	3	387	4	388	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
389	3	390	4	391	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
392	3	393	4	394	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
395	3	396	4	397	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:
398	3	399	4	400	تفاعل $2Na_{(g)} + Cl_{2(g)} \longrightarrow$ عبارت است از:

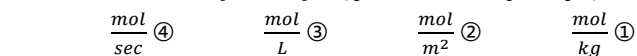
272	271	270	269	268	267	266	265	264	263	262	261	260	259	258	257	256	255	254	253	252	251	250	249	248	247	246	245	244	243	242	241	240	پرسش
2	1	1	3	4	4	3	2	4	1	2	3	2	1	2	3	4	2	2	3	4	3	2	2	2	1	2	3	1	2	2	4	3	پاسخ
																												274	273	پرسش			
																												1	1	پاسخ			

مجموعه فورم های کانکور (1403)																									9	مرکز آموزشی انجنیر نصیر احمد عبادی																																																
<p>311) غلظت نارمل محلول که در 2.2 لیتر آن به اندازه 250 گرم مرکب سلفوریک اسید موجود باشد، چند است: $(H = 1, S = 32, O = 16)$</p> <p>① 2.32 ② 1.14 ③ 4.49 ④ 0.04</p> <p>312) در 1.8 لیتر محلول تیزاب سرکه که غلظت آن 1.2 مولر باشد، چند گرم استیک اسید موجود است:</p> <p>① 129.6 ② 90 ③ 40 ④ 36.56</p> <p>313) غلظت مولار محلول 360 گرم سودیم هایدروکساید و 4 لیتر آب چند است:</p> <p>① 2.25 ② 3.25 ③ 5 ④ 4.5</p> <p>314) واحد پیمایش غلظت مولتی عبارت است از:</p> <p>① $\frac{mol}{kg}$ ② $\frac{mol}{gr}$ ③ $\frac{mol}{mgr}$ ④ همه درست است</p> <p>315) در 50 ملی لیتر محلول سلفوریک اسید که غلظت آن 0.01 نارمل باشد، چند گرم سلفوریک اسید موجود است:</p> <p>① 0.049 ② 0.85 ③ 0.03 ④ 8.17</p> <p>316) غلظت نارمل که در 480 ملی لیتر آن به اندازه 80 گرم سلفوریک اسید موجود است، چند است: $(H = 1, S = 32, O = 16)$</p> <p>① 1.70 ② 0.29 ③ 0.58 ④ 12.76</p> <p>317) در 2 لیتر محلول تیزاب سرکه که غلظت آن 3 مولر باشد، در غلظت آن چند گرم استیک اسید موجود است: $(H = 1, S = 32, O = 16)$</p> <p>① 90 ② 100 ③ 360 ④ 40</p> <p>318) یکی از ترکیبات زیر، نمونه ای از مخلوط های متجانس است:</p> <p>① ماش و برنج ② شکر و آب ③ کشمش و نخود ④ لوبیا و نخود</p> <p>319) 145gr تیزاب سرکه که در 600gr آب حل گردیده است، غلظت مولل آنرا دریافت کنید: $(M_{CH_2COOH} = 60 \frac{gr}{mol})$</p> <p>① 4.8 molal ② 4.02 molal ③ 4.5 molal ④ 5 molal</p> <p>320) قسمتی از سیستم که از قسمت های دیگر آن توسط یک سطح قابل دید مجزا گردیده و تمام آن دارای عین خواص کیمیای و فیزیکی باشد، عبارت است از:</p> <p>① کامپیننت ② ایملشن ③ سپینشن ④ فاز</p> <p>321) واحد های پیمایش غلظت مولاریتی عبارت است از:</p> <p>① $\frac{mol}{l}$ ② $\frac{mol}{ml}$ ③ $\frac{mol}{gr}$ ④ $\frac{gr}{mol}$</p> <p>322) در 6 لیتر محلول فاسفوریک اسید که غلظت آن 0.45 نارمل باشد، چند گرم فاسفوریک اسید موجود است: $(H = 1, P = 31, O = 16)$</p> <p>① 2.45 ② 435.60 ③ 82.64 ④ 88.21</p>																									<p>323) در 16 لیتر محلول فاسفوریک اسید که غلظت آن 0.2 نارمل باشد، چند گرم فاسفوریک اسید موجود است: $(H = 1, P = 31, O = 16)$</p> <p>① 97.95 ② 26.14 ③ 0.41 ④ 4.5410</p> <p>324) به صورت عموم مقدار ماده حل شونده نظر به محل:</p> <p>① زیادتر میباشد ② مساوی میباشد ③ ثابت میباشد ④ کمتر میباشد</p> <p>325) 140 گرم تیزاب سرکه که در 500gr آب حل گردیده است، کتله مالیکولی مرکب 60amu است، غلظت مولل مرکب چند است:</p> <p>① 3 molal ② 5 molal ③ 4.6 molal ④ 4 molal</p> <p>326) در یک محلول ایتایل الکل و آب که دارای 20 گرم ایتایل الکل و 80 گرم آب است، در این محلول ایتایل الکل عبارت است از:</p> <p>① مخلوط ② ماده منحل ③ محلل ④ محلول</p> <p>327) مثال محلول جامد در جامد عبارت است از:</p> <p>① الیاژ ها ② نمک در آب ③ هایدروجن در پلاتین ④ کاربن و دود</p> <p>328) مجموع سهم مولی NaOH و آب در محلول مولار سودیم هایدروکساید چند است:</p> <p>① 0.5 ② 0.1 ③ 5 ④ 1</p> <p>329) غلظت مولر محلول که در 500 ملی لیتر آن به اندازه 480 گرم مرکب سودیم کاربونیات موجود است، چند است: $(Na = 23, C = 12, O = 16)$</p> <p>① 9.06 ② 0.01 ③ 0.11 ④ 4.42</p> <p>330) غلظت مولر محلول که در 650 ملی لیتر آن به اندازه 120 گرم مرکب سودیم کاربونیات موجود است، چند است: $(Na = 23, C = 12, O = 16)$</p> <p>① 0.57 ② 0.001 ③ 13.59 ④ 1.74</p> <p>331) غلظت مولر محلول که در 220 ملی لیتر آن به اندازه 160 گرم مرکب سودیم کاربونیات موجود است، چند است: $(Na = 23, C = 12, O = 16)$</p> <p>① 30.11 ② 6.86 ③ 0.15 ④ 0.01</p> <p>332) غلظت مولر محلول که در 280 ملی لیتر آن به اندازه 110 گرم مرکب سودیم کاربونیات موجود است، چند است: $(Na = 23, C = 12, O = 16)$</p> <p>① 3.17 ② 0.05 ③ 34.42 ④ 0.27</p> <p>333) غلظت مولار محلول که در 1200 ملی لیتر آن به اندازه 240 گرم مرکب کاپر سلفیت موجود باشد، چند است: $(Cu = 64, S = 32, O = 16)$</p> <p>① 5.95 ② 3.75 ③ 6.00 ④ 1.25</p> <p>334) غلظت مولار محلول که در 800 ملی لیتر آن به اندازه 540 گرم مرکب کاپر سلفیت موجود باشد، چند است: $(Cu = 64, S = 32, O = 16)$</p> <p>① 4.22 ② 5.88 ③ 2.33 ④ 0.98</p>																									<p>335) در 0.4 لیتر محلول تیزاب سرکه که غلظت آن 0.2 مولر باشد چند گرم استیک اسید موجود است: $(C = 12, H = 1, O = 16)$</p> <p>① 120 ② 30 ③ 4.8 ④ 1.33</p> <p>336) غلظت مولار محلول که در 60 ملی لیتر آن به اندازه 200 گرم کاپر سلفیت موجود باشد، چند است: $(Cu = 64, S = 32, O = 16)$</p> <p>① 20.83 ② 10.41 ③ 0.93 ④ 25.56</p> <p>337) غلظت مولار محلول که حل شدن 0.9 مول ماده منحل در 1.8 لیتر محلول حاصل گردیده است، چند است:</p> <p>① 0.25 ② 2.5 ③ 0.5 ④ 2</p> <p>338) غلظت مولار محلول که حل شدن 0.35 مول ماده منحل در 1.5 لیتر محلول حاصل گردیده است، چند است؟</p> <p>① 0.23 ② 2.14 ③ 4.28 ④ 0.58</p> <p>339) غلظت مولار محلول که حل شدن 0.25 مول ماده منحل در 450 ملی لیتر محلول حاصل گردیده است، چند است:</p> <p>① 0.55 ② 0.25 ③ 1.8 ④ 112.5</p> <p>340) غلظت مولار محلول که حل شدن 2.3 مول ماده منحل در 900 ملی لیتر محلول حاصل گردیده است، چند است:</p> <p>① 2.55 ② 5.25 ③ 3.8 ④ 0.25</p> <p>341) در 30 لیتر محلول فاسفوریک اسید که غلظت آن 0.25 نارمل باشد، چند گرم فاسفوریک اسید موجود است:</p> <p>① 735gr ② 39.20 ③ 0.27 ④ 229.57</p> <p>342) مجموع سهم مولی الکل و آب در محلول 3 نارمل میتایل الکل در آب چند است:</p> <p>① 3.01 ② 1 ③ 3 ④ 0.03</p> <p>343) غلظت مولار محلول که در 120 ملی لیتر آن به اندازه 300 گرم مرکب سلفیت مس موجود باشد، چند است: $(C = 64, S = 32)$</p> <p>① 15.62 ② 9.67 ③ 12.55 ④ 2.50</p> <p>344) غلظت مولار محلول که در 1500 ملی لیتر آن به اندازه 420 گرم مرکب سلفیت مس موجود باشد، چند است: $(C = 64, S = 32)$</p> <p>① 0.75 ② 1.75 ③ 1.25 ④ 2.50</p> <p>345) 30gr تیزاب سرکه در 300gr آب حل گردیده است، غلظت مولل آن را دریافت کنید: $(M_{CH_2COOH} = 60 \frac{gr}{mol})$</p> <p>① 1.66 molal ② 0.2 molal ③ 0.1 molal ④ 1.8 molal</p>																								
پرسش	311	312	313	314	315	316	317	318	319	320	321	322	323	324	325	326	327	328	329	330	331	332	333	334	335	336	337	338	339	340	341	342	343																																									
پاسخ	1	1	1	4	1	1	3	2	2	4	3	4	4	4	3	2	1	4	1	4	2	1	1	4	1	3	1	3	1	1	1	2	1																																									
پرسش	344	345																																																																								
پاسخ	2	1																																																																								

مرکز آموزشی انجینیر نصیر احمد عبادی										مجموعه فورم های کانکور (1403)																					
<p>① 0.6 molar ④ 0.55 molar ③ 0.51 molar ② 0.52 molar (368 غلظت نارمل محلول H_3PO_4 را محاسبه کنید، در صورتیکه در 600 ml آن 19 gr موجود باشد. (در صورتیکه کتله مالیکولی H_2SO_4 ، 98gr باشد).</p> <p>① 2N ② 3N ③ 2.3N ④ 0.97N (369 50gr تیزاب سرکه در 800gr آب حل گردیده است غلظت مولل آنرا محاسبه کنید. (کتله مالیکولی تیزاب سرکه 60 gr است).</p> <p>① 1.9 molar ② 1.04 molar ③ 2.1 molar ④ 2.4 molar (370 برای خنثی نمودن 20ml محلول $NaOH$ با غلظت 0.3 molar با مقدار 30ml، HCl به مصرف رسیده باشد غلظت محلول HCl چقدر خواهد بود؟</p> <p>① 0.2 molar ② 2 molar ③ 0.4 molar ④ 4 molar (371 برای خنثی نمودن 55ml محلول $NaOH$ با غلظت 1.5 molar با مقدار 80 ml HCl به مصرف رسیده باشد محلول HCl چقدر خواهد بود؟</p> <p>① 2 molar ② 1.03 molar ③ 4 molar ④ 2.5 molar (372 به مقدار 420gr H_2SO_4 در 5 لیتر محلول موجود است غلظت مولر آنرا محاسبه کنید. (در صورتیکه کتله مالیکولی H_2SO_4 ، 98gr باشد).</p> <p>① 0.82 molar ② 0.84 molar ③ 0.9 molar ④ 0.85 molar (373 غلظت نارمل محلول H_3PO_4 را محاسبه کنید در صورتیکه در 2.5 لیتر آن 20gr موجود باشد. (در صورتیکه کتله مالیکولی H_2SO_4 ، 98gr باشد).</p> <p>① 0.5N ② 0.24N ③ 2N ④ 2.5N (374 غلظت نارمل محلول H_2SO_4 را محاسبه کنید در صورتیکه در 1 لیتر آن 98gr موجود باشد. (در صورتیکه کتله مالیکولی H_2SO_4 ، 98gr باشد).</p> <p>① 1.5N ② 2N ③ 3N ④ 4N (375 غلظت نارمل محلول H_2SO_4 را محاسبه کنید در صورتیکه در 0.8 لیتر آن 30 gr موجود باشد. (در صورتیکه کتله مالیکولی H_2SO_4 ، 98gr باشد).</p> <p>① 1N ② 0.76N ③ 2N ④ 1.5N (376 فورمول غلظت محلول ها عبارت است از:</p> <p>① $C = \frac{n}{V}$ ② $C = \frac{m}{V}$ ③ $C = \frac{n}{m}$ ④ همه درست است</p>										<p>(358 غلظت نارمل محلول که در 2.2 لیتر آن به اندازه 147 گرم مرکب سلفوریک اسید موجود باشد، چند است: $(H = 1, S = 32, O = 16)$</p> <p>① 1.36 ② 0.67 ③ 49.4 ④ 0.08 (359 300gr $NaOH$ در 700gr آب حل گردیده است، سهم کتلوی آب را در این محلول محاسبه کنید؟</p> <p>① 0.62 ② 0.69 ③ 0.8 ④ 0.7 (360 به مقدار 98gr H_2SO_4 در 1.23 لیتر محلول موجود است غلظت مولر آنرا محاسبه کنید: (در صورتیکه کتله مالیکولی H_2SO_4 ، 98gr باشد).</p> <p>① 0.72 molar ② 0.71 molar ③ 0.73 molar ④ 0.81molar (361 غلظت نارمل محلول H_2SO_4 را محاسبه کنید، در صورتیکه در 0.8 liter آن 30 gr موجود باشد. (در صورتیکه کتله مالیکولی H_2SO_4 ، 98gr باشد).</p> <p>① 1N ② 0.76N ③ 2N ④ 1.5N (362 180 گرم $NaOH$ در 220gr آب حل گردیده است سهم کتلوی $NaOH$ را در محلول محاسبه کنید:</p> <p>① 0.35 ② 0.45 ③ 0.25 ④ 0.44 (363 به مقدار 250gr H_2SO_4 در 3.5 لیتر محلول موجود است غلظت مولر آنرا محاسبه کنید. (در صورتیکه کتله مالیکولی H_2SO_4 ، 98gr باشد).</p> <p>① 0.72 molar ② 0.71 molar ③ 0.73 molar ④ 0.81 molar (364 به مقدار 240gr H_2SO_4 در 2 لیتر محلول موجود است غلظت مولر آنرا محاسبه کنید. (در صورتیکه کتله مالیکولی H_2SO_4 ، 98gr باشد).</p> <p>① 1.3 molar ② 1.24 molar ③ 1.22 molar ④ 1.4 molar (365 غلظت نارمل محلول H_3PO_4 را محاسبه کنید در صورتیکه در 500 ml آن 150gr H_3PO_4 موجود باشد:</p> <p>① 0.62N ② 0.12N ③ 0.92N ④ 2N (366 برای خنثی نمودن 25ml محلول $NaOH$ با غلظت 0.7 molar با مقدار 40ml HCl به مصرف رسیده باشد غلظت محلول HCl چقدر خواهد بود؟</p> <p>① 0.6 molar ② 0.9 molar ③ 0.43 molar ④ 0.7 molar (367 به مقدار 150gr تیزاب گوگرد در 3 لیتر محلول موجود است غلظت خواهد مولر آنرا محاسبه کنید. (در صورتیکه کتله مالیکولی H_2SO_4 ، 98gr باشد).</p>																					
<p>خواص محلول ها</p>																															
<p>(377 تفاوت فشار بخار محلول 16 فیصد سودیم هایدروکساید با آب خالص چند پاسکال میشود:</p> <p>$(P_0 = 101.3 KPa, O = 16, Na = 23, H = 1)$</p> <p>① 8.54 ② 10.24 ③ 16.88 ④ 8.0</p>																															
377	376	375	374	373	372	371	370	369	368	367	366	365	364	363	362	361	360	359	358	357	356	355	354	353	352	351	350	349	348	347	پریش
4	4	2	2	2	4	2	1	2	4	2	3	3	3	3	2	2	4	4	1	2	3	2	2	4	2	4	3	4	1	2	پاسخ

سرعت تعاملات کیمیای

399) واحد سرعت تعاملات کیمیای عبارت است از:



400) در تعامل کیمیای $aA + bB \longrightarrow cC + dD$ سرعت تعامل

ماده A عبارت است از ؟

① $V = -\frac{\Delta[A]}{\Delta t}$ ② $V = \frac{\Delta[C]}{\Delta t}$

③ $V = \frac{\Delta[D]}{\Delta t}$ ④ $V = \frac{\Delta[B]}{b\Delta t}$

401) سرعت تعامل مواد اولیه در تعامل کیمیای چگونه تغییر می کند؟

① ایستاده می شود ② کم میشود ③ زیاد میشود ④ ثابت باقی می ماند

402) پروسه تساوی خود بخودی سرعت تعامل های رفت و برگشت در یک تعامل

رجعی به کدام نام یاد میشود؟

① از موس ② تعادل ③ معادله سرعت ④ هیچکدام

403) درجه تعامل کیمیای $aA + bB \longrightarrow cC$ که معادله سرعت آن

$V = K[A]^a[B]^b$ می باشد، کدام است :

① b ② a + b ③ a ④ a - c

404) درجه تعامل کیمیای بر اساس یکی از موارد ذیل بدست می آید:

① مجموعه توان های غلظت مواد اولیه ② مجموعه توان های غلظت محصول

③ مجموعه توان های تمام مواد تعامل ④ مجموعه توان های غلظت مواد وسطی

405) کتله مالیکولی مرکب عضوی Trimethyleneglycol چند amu

است؟

① 60 ② 115 ③ 76 ④ 48

406) در تعامل $N_2(g) + 3H_2(g) \rightleftharpoons 2NH_3$ معادله

سرعت دریافت نمایند؟

① $V = K[N_2][H_2]^3$ ② $V = K[NH_3]^2$

③ $V = K[H_2]^2$ ④ $V = K[H_2][H]^3[NH_3]^2$

407) تعامل کیمیای $2A + B \longrightarrow D + E$ با معادله سرعت

$V = k(A)(B)$ نظر به A جز دارای درجه نظر است:

① صفر ② سوم ③ اول ④ دوم

408) مقدار انرژی که از تعامل اگزوترمیک آزاد می شود، نظر به انرژی فعال سازی:

① مساوی است ② کمتر است ③ بیشتر است ④ انرژی تولید نمی

شود

389) فشار آزموتیک محلول که در 3 لیتر آن 0.5 مول ماده منحل عضوی موجود

باشد، در حرارت 30 درجه سانتی گرد چند کیلو پاسکال است:

$(R = 8.31 \frac{Joul}{mol \cdot k})$

① 1495.8 ② 0.42 ③ 419.86 ④ 3.29

390) تفاوت فشار بخار محلول 34 فیصد سودیم هایدروکساید و آب با خالص چند

پاسکال است : $(O = 16, P_0 = 101.3kpa)$

① 13.44 ② 32.49 ③ 32.49 ④ 19.34

391) تفاوت فشار بخار محلول 36 فیصد سودیم هایدروکساید و آب با خالص چند

پاسکال است : $(O = 16, P_0 = 101.3kpa)$

① 20.46 ② 35.07 ③ 14.12 ④ 25.64

392) تفاوت فشار بخار محلول 40 فیصد سودیم هایدروکساید و آب با خالص چند

پاسکال است : $(O = 16, P_0 = 101.3kpa)$

① 15.45 ② 30.39 ③ 40.52 ④ 23.38

393) در محلول های غیر الکترولیت غلظت آیونهای هایدروجن و هایدروکسل :

① غلظت آیون هایدروکسل زیاد است ② متفاوت اند

③ غلظت آیون هایدروجن زیاد است ④ با هم مساوی است

394) تفاوت فشار بخار محلول 2.5 فیصد نمک طعام با آب خالص، چند پاسکال

است؟

$(P_0 = 101325 KPa, O = 16, Na = 23, H = 1, Cl = 35.5)$

① 793.15 ② 799.41 ③ 773.47 ④ 1623.8

395) فشار آزموتیک محلول که در 0.8 لیتر آن 2 مول ماده منحل عضوی موجود

باشد، در حرارت 25 درجه سانتی گرد چند کیلو پاسکال است:

$(R = 8.31 \frac{Joul}{mol \cdot k})$

① 0.53 ② 1.065 ③ 7.4619 ④ 13.8

396) تفاوت فشار بخار محلول 80% فیصد سودیم هایدروکساید و آب با خالص

چند پاسکال است:

$(P_0 = 101.3 KPa, O = 16, Na = 23, H = 1, Na = 23)$

① $\Delta P = 6.6767kpa$ ② $\Delta P = 12.2264kpa$

③ $\Delta P = 2.56643kpa$ ④ $\Delta P = 65.1359kpa$

397) کدام محلول های زیر غیر الکترولیت است ؟

① محلول الکول و آب ② محلول آیودین و آب و محلول آب و الکول

③ محلول سودیم کلوراید و آب ④ محلول آیودین و آب

398) درجه انفکاک محلول های غیر الکترولیت عبارت است از :

① $\alpha < 1$ ② $\alpha = 1$ ③ $\alpha = 0$ ④ $\alpha > 1$

378) تفاوت فشار بخار محلول 20 فیصد سودیم هایدروکساید با آب خالص چند

پاسکال میشود :

$(P_0 = 101.3 KPa, O = 16, Na = 23, H = 1)$

① 8.86 ② 10 ③ 6.80 ④ 8.00

379) در معادله روال $P = P_0 N_1$ قیمت P_0 عبارت است از:

① فشار هوا ② فشار بخار ماده منحل

③ فشار بخار محلول خالص ④ فشار محلول

380) معادله استوالد عبارت است از:

① $\alpha = \sqrt{\frac{K}{c}}$ ② $\alpha = \sqrt{\frac{b}{c}}$ ③ $K = \sqrt{\frac{b}{c}}$ ④ هیچکدام

381) اصطلاح Diffusion یکی از مفاهیم ذیل را افاده میکند؟

① اندوسایتوزس ② انتشار ③ اسموس ④ اگزوسایتوزس

382) تفاوت فشار بخار محلول 48 فیصد نمک طعام و آب چند کیلو پاسکال است :

$(P_0 = 101.3 KPa, O = 16, Na = 23, H = 1, Cl = 35.5)$

① 13.04 ② 44.0 ③ 28.77 ④ 22.41

383) تفاوت فشار بخار محلول 30 فیصد سودیم هایدروکساید و آب با آب خالص

چند پاسکال است؟ $(P_0 = 101.3 KPa, O = 16, Na = 23, H = 1)$

① 19.54 ② 16.38 ③ 12.05 ④ 27.63

384) تفاوت فشار بخار محلول 32 فیصد سودیم هایدروکساید و آب با آب خالص

چند پاسکال است؟ $(P_0 = 101.3 KPa, O = 16, Na = 23, H = 1)$

① 12.75 ② 21.45 ③ 30.01 ④ 17.70

385) تفاوت فشار بخار محلول 1.8 فیصد نمک طعام با آب خالص، چند پاسکال

است؟

$(P_0 = 101325 KPa, O = 16, Na = 23, H = 1, Cl = 35.5)$

① 568.27 ② 571.47 ③ 554.69 ④ 1163.91

386) تفاوت فشار بخار محلول 0.5 فیصد نمک طعام با آب خالص، چند پاسکال

است ؟

$(P_0 = 101325 Pa, O = 16, Na = 23, H = 1, Cl = 35.5)$

① 182.56 ② 156.43 ③ 4483 ④ 120.59

387) درجه انفکاک محلول های غیر الکترولیت عبارت است از :

① $\alpha < 1$ ② $\alpha = 1$ ③ $\alpha = 0$ ④ $\alpha > 1$

388) فشار آزموتیک محلول که در 5 لیتر آن 2.5 مول ماده منحل عضوی موجود

باشد، در حرارت 30 درجه سانتی گرد، چند کیلو پاسکال است:

$(R = 8.31 \frac{Joul}{mol \cdot k})$

① 498.6 ② 5.53 ③ 3.46 ④ 1259.59

پرسش	379	380	381	382	383	384	385	386	387	388	389	390	391	392	393	394	395	396	397	398	399	400	401	402	403	404	405	406	407	408
پاسخ	3	1	2	4	2	4	1	2	3	4	3	4	1	4	4	1	3	4	1	3	4	1	2	2	2	1	3	1	4	3

مجموعه فورم های کانکور (1403)		12		مرکز آموزشی انجنیر نصیر احمد عبادی	
409	تصادم که در نتیجه آن یک تعامل کیمیای صورت میگیرد، باید چند مشخصه داشته باشد:	① چهار	② سه	③ یک	④ پنج
410	تعامل کیمیای $2A + B \longrightarrow D + E$ با معادله سرعت $V = k(A)(B)$ نظر به A جز دارای درجه نظر است:	① صفر	② سوم	③ اول	④ دوم
411	مقدار انرژی که از تعامل اگزوترمیک آزاد می شود، نظر به انرژی فعال سازی:	① مساوی است	② کمتر است	③ بیشتر است	④ انرژی تولید نمی شود
412	تصادم که در نتیجه آن یک تعامل کیمیای صورت میگیرد، باید چند مشخصه داشته باشد:	① چهار	② سه	③ یک	④ پنج
413	در نظریه تصادم صرف کدام نوع حرکت ذرات تعامل کننده در نظر گرفته می شود؟	① دایروی	② انتقالی	③ اهتزازی	④ فضایی
تعادل کیمیای					
414	در حالت تعادل مقدار بخارات آب و کتله ی مایع آن چگونه است؟	① بیشتر	② ثابت	③ صفر	④ لایتناهی
415	در مراحل ابتدایی سرعت عملیبه تبخیر در مقایسه با سرعت تشکیل آب چگونه است؟	① صفر	② مساوی	③ کمتر	④ بیشتر
416	ماده منحل باعث کدام تغییرات در محل می شود؟	① تغییر نمی کند	② تنزیل درجه انجماد و بالا رفتن فشار	③ صعود درجه غلیان و بالا رفتن فشار بخار	④ تنزیل فشار بخار و صعود در غلیان
417	در کدام حالت زیر سرعت حل شدن و تبلور در محلول باهم مساوی است:	① تعادل	② انتشار	③ اسموس	④ دیفوزن
418	تفاوت نقطه انجماد محلول و محلل توسط کدام فورمول دریافت میشود:	① $\Delta T_b = K C_M$	② $\Delta T_f = K \cdot C_m$	③ $\Delta T_b = E C_m$	④ $\Delta T_f = E C_M$
419	در تعامل $aA + bB \longrightarrow cC + dD$ خارج قسمت تعامل عبارت است از :				
420	تصادم که در نتیجه آن یک تعامل کیمیای صورت میگیرد، باید چند مشخصه داشته باشد:	① چهار	② سه	③ یک	④ پنج
421	مقدار انرژی که از تعامل اگزوترمیک آزاد می شود، نظر به انرژی فعال سازی:	① مساوی است	② کمتر است	③ بیشتر است	④ انرژی تولید نمی شود
422	تصادم که در نتیجه آن یک تعامل کیمیای صورت میگیرد، باید چند مشخصه داشته باشد:	① چهار	② سه	③ یک	④ پنج
423	در نظریه تصادم صرف کدام نوع حرکت ذرات تعامل کننده در نظر گرفته می شود؟	① دایروی	② انتقالی	③ اهتزازی	④ فضایی
424	تعادل کیمیای محیط تعامل چگونه تغییر می کند؟	① القای میشود	② تغییر نمی کند	③ تیزابی میشود	④ خنثی میشود
425	غلظت محلول HCl را دریابید هرگاه تا 65 ملی لیتر آن به اندازه 60 ملی لیتر محلول 0.2 مولار $NaHO$ را خنثی نماید؟	① 0.10	② 0.20	③ 0.18	④ 0.30
426	غلظت محلول HCl را دریابید هرگاه تا 65 ملی لیتر آن به اندازه 60 ملی لیتر محلول 0.2 مولار $NaHO$ را خنثی نماید؟	① 0.10	② 0.20	③ 0.18	④ 0.30
427	غلظت محلول HCl را دریابید هرگاه تا 65 ملی لیتر آن به اندازه 60 ملی لیتر محلول 0.2 مولار $NaHO$ را خنثی نماید؟	① 0.10	② 0.20	③ 0.18	④ 0.30
428	غلظت محلول HCl را دریابید هرگاه تا 65 ملی لیتر آن به اندازه 60 ملی لیتر محلول 0.2 مولار $NaHO$ را خنثی نماید؟	① 0.10	② 0.20	③ 0.18	④ 0.30
429	غلظت محلول HCl را دریابید هرگاه تا 65 ملی لیتر آن به اندازه 60 ملی لیتر محلول 0.2 مولار $NaHO$ را خنثی نماید؟	① 0.10	② 0.20	③ 0.18	④ 0.30
430	غلظت محلول HCl را دریابید هرگاه تا 65 ملی لیتر آن به اندازه 60 ملی لیتر محلول 0.2 مولار $NaHO$ را خنثی نماید؟	① 0.10	② 0.20	③ 0.18	④ 0.30
431	هرگاه $COOH$ - از اتوم هایدروجن به شکل H^+ جدا شود، در نتیجه چه حاصل میشود؟	① ایون القلی	② اتوم خنثی	③ ایون تیزابی	④ ایون نمک
432	فورمول کیمیای سلفوریک اسید عبارت است از :	① H_2SO_4	② SO_4	③ HCl	④ H_2SO_4
433	محصول تعامل کیمیای $HCl + H_2O \longrightarrow$ عبارت است از:	① $Cl_2 + H_3O^+$	② $Cl^- + O_2$	③ $Cl^- + H_3O^+$	④ $O_2 + Cl^-$
434	برای خنثی نمودن 45 ml محلول $NaOH$ با غلظت 2 molar به مقدار 18ml HCl به مصرف رسیده است، غلظت محلول HCl چقدر خواهد بود؟	① 1.28 molar	② 5 molar	③ 2 molar	④ 4 molar
435	القلی مزدوج HCl عبارت است از:	① Cl^-	② Cl^+	③ H^+	④ HCl
436	برای خنثی نمودن 80 ml محلول سدیم هایدروکساید با غلظت 2.4 molar به مقدار 90 ml هایدرو کلوریک اسید به مصرف رسیده باشد، غلظت HCl چقدر خواهد بود :	① 3 molar	② 3.2 molar	③ 21.3 molar	④ 2.13 molar
437	قوت قلویت آب نظر به آیون کلوراید:	① بیشتر است	② بسیار کم است	③ ثابت است	④ کمتر است
438	PH آب انگور چند است:	① 3.2	② 4	③ 2.4	④ 3.5
439	به اساس نظریه برونستید و لوری تیزاب ها :	① پروتون گیرنده اند	② پروتون دهنده اند	③ تولید کننده HO^- اند	④ الکترون دهنده اند
440	غلظت محلول HCl باید چند باشد، تا 40 ملی لیتر آن به اندازه 32 ملی لیتر محلول 0.3 مولار $NaOH$ را خنثی سازد:	① 0.2	② 0.30	③ 0.25	④ 0.50
441	غلظت محلول HCl باید چند باشد، تا 44 ملی لیتر آن به اندازه 36 ملی لیتر محلول 0.2 مولار $NaOH$ را خنثی سازد:	① 0.2	② 0.16	③ 0.25	④ 0.18
442	غلظت محلول HCl باید چند باشد، تا 70 ملی لیتر آن به اندازه 60 ملی لیتر محلول 0.2 مولار $NaOH$ را خنثی سازد:	① 0.35	② 0.45	③ 0.25	④ 0.17
443	مقدار HCl ، 95 ml به مصرف رسیده است، غلظت محلول HCl عبارت است از:	① 1.7 molar	② 2 molar	③ 2.9 molar	④ 7.1 molar
444	پرسش	440	پاسخ	443	پرسش
445	پرسش	441	پاسخ	442	پرسش
446	پرسش	442	پاسخ	443	پرسش
447	پرسش	443	پاسخ	444	پرسش
448	پرسش	444	پاسخ	445	پرسش
449	پرسش	445	پاسخ	446	پرسش
450	پرسش	446	پاسخ	447	پرسش
451	پرسش	447	پاسخ	448	پرسش
452	پرسش	448	پاسخ	449	پرسش
453	پرسش	449	پاسخ	450	پرسش
454	پرسش	450	پاسخ	451	پرسش
455	پرسش	451	پاسخ	452	پرسش
456	پرسش	452	پاسخ	453	پرسش
457	پرسش	453	پاسخ	454	پرسش
458	پرسش	454	پاسخ	455	پرسش
459	پرسش	455	پاسخ	456	پرسش
460	پرسش	456	پاسخ	457	پرسش
461	پرسش	457	پاسخ	458	پرسش
462	پرسش	458	پاسخ	459	پرسش
463	پرسش	459	پاسخ	460	پرسش
464	پرسش	460	پاسخ	461	پرسش
465	پرسش	461	پاسخ	462	پرسش
466	پرسش	462	پاسخ	463	پرسش
467	پرسش	463	پاسخ	464	پرسش
468	پرسش	464	پاسخ	465	پرسش
469	پرسش	465	پاسخ	466	پرسش
470	پرسش	466	پاسخ	467	پرسش
471	پرسش	467	پاسخ	468	پرسش
472	پرسش	468	پاسخ	469	پرسش
473	پرسش	469	پاسخ	470	پرسش
474	پرسش	470	پاسخ	471	پرسش
475	پرسش	471	پاسخ	472	پرسش
476	پرسش	472	پاسخ	473	پرسش
477	پرسش	473	پاسخ	474	پرسش
478	پرسش	474	پاسخ	475	پرسش
479	پرسش	475	پاسخ	476	پرسش
480	پرسش	476	پاسخ	477	پرسش
481	پرسش	477	پاسخ	478	پرسش
482	پرسش	478	پاسخ	479	پرسش
483	پرسش	479	پاسخ	480	پرسش
484	پرسش	480	پاسخ	481	پرسش
485	پرسش	481	پاسخ	482	پرسش
486	پرسش	482	پاسخ	483	پرسش
487	پرسش	483	پاسخ	484	پرسش
488	پرسش	484	پاسخ	485	پرسش
489	پرسش	485	پاسخ	486	پرسش
490	پرسش	486	پاسخ	487	پرسش
491	پرسش	487	پاسخ	488	پرسش
492	پرسش	488	پاسخ	489	پرسش
493	پرسش	489	پاسخ	490	پرسش
494	پرسش	490	پاسخ	491	پرسش
495	پرسش	491	پاسخ	492	پرسش
496	پرسش	492	پاسخ	493	پرسش
497	پرسش	493	پاسخ	494	پرسش
498	پرسش	494	پاسخ	495	پرسش
499	پرسش	495	پاسخ	496	پرسش
500	پرسش	496	پاسخ	497	پرسش

غلظت محلول 0.45 مولار $NaOH$ را خنثی سازد: (443)
لیتر محلول 0.45 مولار $NaOH$ را خنثی سازد:

① 1.8 مولار ② 0.8 مولار ③ 1.2 مولار ④ 2.4 مولار

(444) در تعامل $NH_3(aq) + HF(aq) \rightleftharpoons NH_4^+(aq) + F^-(aq)$

القلی مزدوج هایدروجن فلوراید عبارت است از:

① NH_3 ② HF ③ F^- ④ NH_4^+

(445) در تعامل

(446) $NHO_2(aq) + H_2O(l) \rightleftharpoons NO_2^-(aq) + H_3O^+(aq)$ تیزاب مزدوج هایدروجن فلوراید عبارت است از:

① H_2O ② NO_2^- ③ H_3O^+ ④ HNO_2

(446) عنصر بورون در مرکب BF_3 به حیث یک تیزاب لیوس، جوهر الکترون ها در کدام اوربیتال خود جذب می کند:

① 2s ② 2p ③ 3p ④ 4s

(447) محصول تعامل کیمیای $HCl + H_2O \longrightarrow$ عبارت است از:

① $Cl^- + H_3O^+$ ② $Cl^- + O_3$ ③ $Cl_2 + OH^-$ ④ $Cl + 2O_2$

(448) در آب خالص نسبت بین غلظت آیونها هایدروجن و هایدروکسیل عبارت است از:

① $[H^+] = \frac{10^{-2}}{[OH^-]}$ ② $[H^+] \cdot [OH^-] = 10^{-14}$

① $[OH^-] = \frac{10^{-14}}{[H^+]}$ ② $[OH^-] = \frac{10^{13}}{[H^+]}$

(449) در صورتیکه که یک القلی مزدوج آیون هایدروجن را جذب نماید، چه حاصل می گردد:

① القلی و تیزاب مزدوج ② تیزاب مزدوج

③ نمک مزدوج ④ القلی مزدوج

(450) محصول تعامل $HCl + NH_3 \longrightarrow$ عبارت است از :

① NH_3Cl ② NH_3Cl_2 ③ NH_4Cl ④ $NHCl_3$

(451) فورمول کیمیای آمونیا عبارت است از :

① NH_3 ② NH_2 ③ هیچکدام ④ NH

(452) فورمول القلی مزدوج شامل کدام اجزای ذیل می باشد؟

① اتوم هایدروجن ② چارچ منفی ③ چارچ مثبت ④ هیچکدام

(453) اگر $PH > 7$ باشد، محیط محلول :

① نمکی است ② تیزابی است ③ القلی است ④ خنثی است

(454) به اساس نظریه ارهینوس تیزاب ها مرکباته اند، که در محلول آبی خود یکی

از آیون ها ذیل را تولید می کند؟

H^+ ④	OH^- ③	NH_4^+ ②	SO_4^{2-} ①
---------	----------	------------	---------------

(455) اگر در یک محلول $[H^+] < [OH^-]$ باشد، محلول مذکور در کدام حالت ذیل قرار دارد :

① خنثی	② القلی	③ تیزابی	④ همه درست است
--------	---------	----------	----------------

(456) اگر در یک محلول $[H^+] > [OH^-]$ باشد، محلول مذکور در کدام حالت ذیل قرار دارد :

① القلی	② تیزابی	③ خنثی	④ همه درست است
---------	----------	--------	----------------

تولید برق از تعاملات کیمیاوی

(457) در پیل گالوانی، از کدام گزینه ببحث الکتروستفاده میشود؟
 ① پل نمکی ② محلول الکترولیت ③ میله فلزی ④ هیچکدام

(458) در پروسه الکترولیز آب، کدام گزینه وظیفه خنثی نگهداشتن محلول را در اطراف کتود و انود به عهده دارد؟
 ① OH^- ② O_2 ③ KNO_3 ④ H_2

(459) محیط تعامل $4\text{OH}^- \longrightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2 + 4\text{e}^-$ در معادله کدام است؟
 ① القلی ② اسیدی ③ القلی یا خنثی ④ خنثی

(460) محیط تعامل $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$ در معادله کدام است؟
 ① اسیدی ② قلوی ③ خنثی ④ هیچکدام

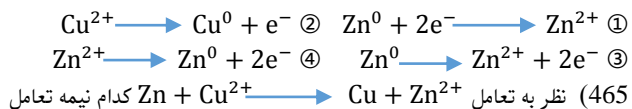
(461) محیط تعامل $2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{O}_2 + 4\text{OH}^+ + 4\text{e}^-$ در معادله کدام است؟
 ① اسیدی ② قلوی ③ خنثی ④ القلی و خنثی

(462) در عمل الکترولیز ذره X^{n-}
 ① آنود می گردد ② ارجاع می گردد ③ اکسیدی می گردد ④ هایدرویشن می گردد

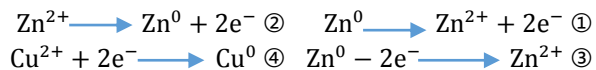
(463) با عمل الکترولیز در محیط آبی خنثی، کدام تعامل ذیل صورت می گیرد؟
 ① $2\text{H}_2\text{O} + \text{OH}^- \longrightarrow 2\text{H}_2\text{O}$ ② $2\text{H}^+ + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{H}_2$
 ③ $\text{H}^+ + \text{OH}^- \longrightarrow \text{H}_2\text{O}$ ④ $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{e}^- \longrightarrow \text{H}_2 + 2\text{OH}^-$

(464) نظر به تعامل $\text{Zn} + \text{Cu}^{2+} \longrightarrow \text{Cu} + \text{Zn}^{2+}$ نیمه تعامل

اکسیدیشنی در انود عبارت است از:



درست نیست:



(466) عمل الکترولیز در محیط های آبی و بدون آب :

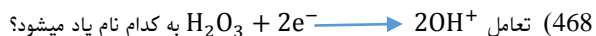
① در محیط آب، انجام نمی شود ② بدون آب انجام نمی شود

③ یکسان است ④ فرق دارد

(467) در کدام بیل (بطری) ذیل برای تولید برق، از مصرف گازات هایدروجن و

اکسیداسیون آب تولید می‌شود؟

① نکل - کدیم ② پیل خشک ③ پیل تجارتی ④ پیل سختی



① ریدکشن ② ارجاع ③ اکسیدیشن ④ ریدکشن و ارجاع

عناصر و خواص آنها

(469) از تجزیہ یتاشیم نایتريت جیے حاصل میشود؟

N ④ N, H ③ N, K ② N, O, K₂O ①

470) اکساید عنصر تلریم (Te) دارای کدام خواص است؟

① امفوتریک ② قلوئی ضعیف ③ تیزابی ④ خنثی

(471) در جدول دورانی عناصر قبل از هر گاز ناحیه کدام عناصر قرار دارند؟

① گلايکوجن ② فلزات القلم ③ فلزات خاکي ④ هلوچن ها

472) اکساید عنصر پولونیم (Po) دارای کدام خواص است؟

① امفوتریک ② قلوئی ضعیف ③ تیزاب ④ خنثی

(473) طیف کدام عنصر زرد رنگ است؟

① هایدروجن ② لیتی ③ بتاشی ④ سودی

(474) کار بن بطور عموم کدام رابطہ را می سازد؟

① کھولانسیس ② آبنی ③ داسولہ ④ بکٹ فہ

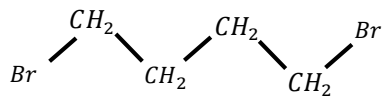
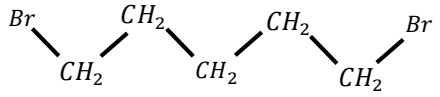
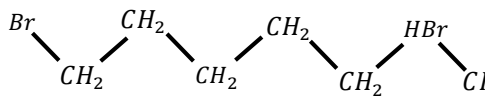
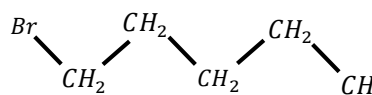

(475) عناصر تلریم و یولونیم دارای کدام خواص میباشد؟

① شمه فلز: ② فلز: ③ گازات نجسه ④ غیر فلز:

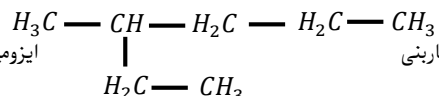
476) اکساید عنصر سلنیم (Se) دارای کدام خواص می باشد؟

① امفوتیک ② قلوبی ضعف ③ تناسل ④ خنثی

475	474	473	472	471	470	469	468	467	466	465	464	463	462	461	460	459	458	457	456	455	454	453	452	451	450	449	448	447	446	445	444	443	پرسش
1	1	4	2	4	1	1	3	4	4	2	3	3	2	1	2	2	3	3	2	2	4	3	2	1	3	2	2	1	2	4	3	3	پاسخ
																													476	پرسش			
																													3	پاسخ			

- 556) ایزومیر سایکلو الکان که بقیه های آن به دو سمت موقعیت داشته باشد، به کدام نام زیر یاد میشود:
- ① ترانس ② سیس ③ ترانس و سیس ④ ایزومیر
- 557) فورمول ساختمانی مرکب 1,4 dibromobutane عبارت است از :
- ①  ②  ③  ④ 
- 558) نام کیمیای مرکب  عبارت است از:
- ① میتایل سایکلو پروپان ② سایکلو پنتان ③ ایتایل سایکلو بیوتان ④ میتایل سایکلو بیوتان
- 559) در مرکب $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ چند کاربن دومی موجود است :
- ① 1 ② 2 ③ 3 ④ 4
- 560) تعامل $\text{C}_n\text{H}_n + 5\text{O}_3 \rightarrow 3\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O} + \text{E}$ نشان دهنده چه نوع تعاملات الکان ها می باشد:
- ① تعاملات تعویضی ② تعامل اکسیدیشن ③ تعامل تجزیوی ④ تعامل جمعی
- 561) تعداد هایدروجن در مرکب هپتان مساوی است به:
- ① 11 ② 12 ③ 14 ④ 16
- 562) محصول تعامل $\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{H}_2$ عبارت است از :
- ① $\text{CH}_3 - \text{CH}_3$ ② $\text{HC} - \text{CH}$

- ③ $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_3$ ④ $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH}_2$
- 563) فورمول کیمیای مرکب 1 - 3 - di bomo Pentane عبارت است از :
- ① $\text{Br} - \text{CH}_2 - \text{Br}$ ② $\text{Br} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{Br}) - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ ③ $\text{Br} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{Br}$ ④ $\text{Br} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{Br}$
- 564) محصول تعامل $\text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2 + \text{Br}_2$ عبارت است از :
- ① $\text{Br} - \text{CH}(\text{Br}) - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ ② $\text{Br} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{Br}$ ③ $\text{Br} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{Br}$ ④ $\text{Br} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{Br}$
- 565) فورمول مالیکول سایکلو پنتان عبارت است از :
- ① C_5H_{14} ② C_5H_{10} ③ C_5H_{12} ④ C_3H_{22}
- 566) نوع هایپرید پروپایل عبارت است از :
- ① SP^1 ② SP^2 ③ SP^1 ④ SP^3
- 567) فورمول عمومی الکان ها عبارت است از :
- ① $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$ ② $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$ ③ $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}$ ④ $\text{C}_n\text{H}_{2n-1}$
- 568) در الکان ها رابطه هایدروجنی چگونه می باشد؟
- ① رابطه دوگانه ② رابطه یگانه ③ رابطه چهار گانه ④ هیچکدام
- 569) تعداد اتوم های هایدروجن در مرکب بیوتان عبارت است از :
- ① 10 ② 12 ③ 8 ④ 4
- 570) در تشکیل مرکب اکتان، چه تعداد اتوم ها کاربن و هایدروجن موجود است ؟
- ① 9C, 20H ② 8C, 16H ③ 8C, 18H ④ 9C, 18H
- 571) الکان ها به علت فعالیت کم کیمیای شان به نام ذیل یاد میشود:
- ① پارافین ② اروماتیک ③ مرکبات حلقوی ④ کاربوکسیلیک
- 572) کدام یکی از مرکبات کیمیای ذیل درست نیست؟
- ① Isopropyl Alcohol ② 3 - Chloro - 3 - pentane ③ Methyl Chloride ④ Methyl propyl Chloride
- 573) هرگاه پنتاین با هایدروجن در دو مرحله تعامل جمعی را انجام دهند، یکی از مرکبات زیر تشکیل میشود:
- ① پنتین ② پنتان ③ پنتایل ④ سایلکو پنتان

- 574) اولین مرکب سلسله سایکلو الکانها کدام تعاملات را با هلوجن ها انجام میدهد:
- ① جمعی ② رجعی ③ ترکیبی ④ اشتقاقی
- 575) فورمول مالیکولی میتایل عبارت است از :
- ① C_5H_{15} ② C_4H_{25} ③ C_6H_{12} ④ CH_3
- 576) در مرکب Decane رابطه بین اتوم و های کاربن آن :
- ① سه گانه است ② چهارگانه است ③ یگانه است ④ دو گانه است
- 577) فورمول مالیکولی اوکتان عبارت است از :
- ① C_8H_{18} ② C_5H_{11} ③ C_5H_{10} ④ C_5H_{12}
- 578) محصول تعامل $\text{CH}_3\text{Cl} + \text{Cl}_2$ عبارت است از :
- ① $\text{CH}_3\text{Cl} + \text{HCl}$ ② $\text{CH}_2\text{Cl}_2 + \text{HCl}$ ③ $\text{CHCl}_2 + \text{HCl}$ ④ $\text{CCl}_4 + \text{HCl}$
- 579) هومولوگ مرکب پنتان عبارت است از :
- ① C_5H_{12} ② C_5H_{11} ③ C_5H_{10} ④ C_6H_{14}
- 580) در نتیجه تعاملات جمعی سایکلو الکان ها با حلقه های کوچک، چی نوع مرکب تشکیل میشود:
- ① الکان ها و مشتقات مربوطه ② مرکبات اروماتیک ③ الکین ها ④ الکاین
- 581) اولین مرکب سایکلو الکان ها عبارت است از :
- ① پروپان ② سایکلو پروپان ③ سایکلو پروپین ④ سایکلو پروپاین
- 582) هومولوگ مرکب هگزان عبارت است از :
- ① C_7H_{16} ② C_6H_{14} ③ C_5H_{10} ④ C_6H_{12}
- 583) اگر میتان توسط آکسیجن هوا اکسیدیشن گردد، کدام مرکبات ذیل حاصل می گردد:
- ① میتانول و فارمیک اسید ② استیک و اسید و ایستر ③ فارم الدیهاید و ایستر ④ الکل و ایستر
- 584) از اکسیدیشن الکان ها در شرایط مناسب چه نوع مواد تشکیل می شود:
- ① نمک ها ② مرکبات اروماتیک ③ فینول ها و امید ها ④ الکل، الدیهاید و تیزاب
- 585) اسکلیت کاربنی  ایزومیر کدام مرکب ذیل است ؟
- ① اوکتان ② پنتان ③ هگزان ④ هپتان

پرسش	556	557	558	559	560	561	562	563	564	565	566	567	568	569	570	571	572	573	574	575	576	577	578	579	580	581	582	583	584	585
پاسخ	1	1	4	2	2	4	1	2	3	2	4	1	2	1	3	1	2	2	1	1	4	3	4	2	4	1	1	1	4	4

586) محصول تعامل $2R - X + 2Na \longrightarrow$ عبارت است از :

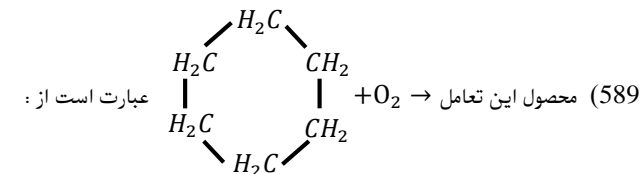


587) محصول تعامل $CH_3Cl + Cl_2 \longrightarrow$ عبارت است از :

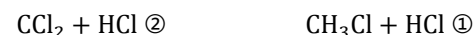


588) روابط بین اتم ها در مالیکول CH_4 :

① واندروالس است ② آیونی است ③ فلزی است ④ کووالنسی است



590) محصول تعامل $CH_2Cl_2 + Cl_2 \longrightarrow$ عبارت است از :



591) در الکان های زنجیری با از دیاد اتم های کاربن در مالیکول های آن تعداد

ایزومیر ها:

① زیاد میشود ② کم میشود ③ تغییر نمی کند ④ مساوی است

592) فورمول مالیکولی Cyclohexane عبارت است از :



593) در Hexyl تعداد اتم های هایدروجن آن مساوی است به :



594) محصول تعامل $CH_3Cl + Cl_2 \longrightarrow$ عبارت است از :



595) فورمول عمومی الکان ها عبارت است از :



596) اگر در یک مرکب الکان تعداد $C = 2$ باشد در این صورت تعداد هایدروجن

های آن مساوی است به :



597) فورمول مالیکولی نونان عبارت است از :



598) فورمول Eicosane عبارت است از :



599) فورمول Pentadecane عبارت است از :



600) مرکبات که به اندازه گروه میتلین $(-CH_2-)$ از هم فرق داشته باشند،

به یکی از نام های ذیل یاد می شوند:

① هومولوگ ② هوموجن ③ ایزومیر ④ هیتروجن

الکین ها و الکاین ها

601) رابطه بین کاربن ها در مرکب ایتلین کدام است ؟

① دوگانه ② یگانه ③ سه گانه ④ پنج گانه

602) الکین ها با کدام مرکبات ایزومیر هستند ؟

① الکان ② الکیل ③ الکاین ④ سایکلو الکان

603) فورمول مالیکولی ایتلین کدام است ؟



604) مرکب چهلم الکین ها دارای چند هایدروجن می باشد؟



605) محصول تعامل چیست ؟ $C_3H_8 \longrightarrow$



606) مرکب زیر دارای رابطه دوگانه است ؟



607) فورمول عمومی الکین ها کدام گزینه است ؟



608) الکین ها که از 5 تا 18 کاربن داشته باشد، به کدام حالت دریافت میباشند؟

① پلازما ② مایع ③ جامد ④ گاز

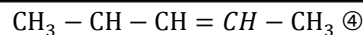
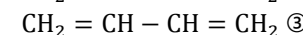
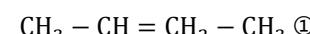
609) از دی هایدروجنیشن پروپان کدام مرکب ذیل حاصل میشود؟

① پروپایل ② بیوتین ③ ایتلین ④ پروپین

610) تعداد رابطه های پای در مرکب butyne مساوی است به :



611) فورمول کیمیای 1,3Pentadiene عبارت است از :



612) محصول تعامل کیمیای $HC \equiv CH + H_2 \longrightarrow$ عبارت است از :



613) در نامگذاری الکین ها شماره گذاری از کدام سمت شروع میشود؟

① از سمتی که رابطه دو گانه نزدیک باشد ② از سمت که رابطه دوگانه دور باشد

③ از سمتی که رابطه سه گانه نزدیک باشد ④ از سمت که رابطه یگانه نزدیک نباشد

614) در الکین ها بر علاوه تشکیل رابطه بین بین اتم های کاربن ولانس متباقی

اتم های کاربن توسط کدام عنصر تکمیل می گردد:

① نایتروجن ② سلفر ③ هایدروجن ④ اوکسیجن

615) الکین ها بخاطر پولیمیر ها را تشکیل میدهند که :

① تعاملات تعویضی را انجام میدهد ② تعاملات جمعی را انجام می دهد

③ هایدرو جنیشن میگرد ④ 1 و 3 درست است

616) هایبرید پروپاین عبارت است از :



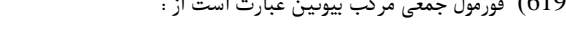
617) از ارجاع استلین کدام مرکب حاصل میشود :

① ایتلین ② پروپان ③ کاربنول ④ هیچکدام

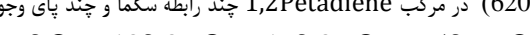
618) در مرکب Hexene رابطه بین اتم های کاربن آن :

① دو گانه است ② چهار گانه است ③ یگانه است ④ سه گانه است

619) فورمول جمعی مرکب بیوتین عبارت است از :



620) در مرکب 1,2Petadiene چند رابطه سگما و چند پای وجود دارد:

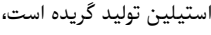


621) کلورین با مرکبات عضوی غیر مشبوع چه نوع تعاملات را انجام میدهد:

① همه درست است ② تعویضی ③ تجزیوی ④ جمعی

622) در شرایط S. T. P از علاوه نمودن 5 گرم کلسیم کارباید در آب 1.12 لیتر

استیلین تولید گریده است، فیصدی کلسیم کارباید در این تعامل چند است:



623) الکاین ها به کدام یکی از مرکبات زیر ایزومیر است :

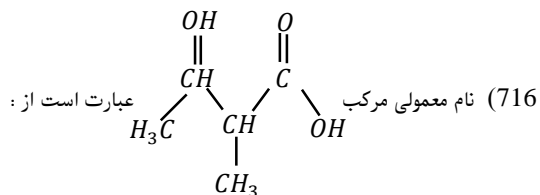
① ایتاین ② سایکلو الکان ③ سایکلو الکین ④ الکان

624) الکین ها با کدام یکی از مرکبات زیر ایزومیر است :

① استلین ② سایکلو الکین ③ سایکلو الکان ④ الکاین

618	617	616	615	614	613	612	611	610	609	608	607	606	605	604	603	602	601	600	599	598	597	596	595	594	593	592	591	590	589	588	587	586	پریش
1	1	1	2	3	1	2	2	1	4	2	2	4	4	2	3	4	1	1	4	3	2	3	3	2	4	2	1	4	3	4	1	3	پاسخ
																											624	623	622	621	620	619	
																											3	3	3	4	3	2	

تیزاب های عضوی



2 - methyl - 4 - hydroxybutanoicacid ①

 α - methyl - β - hydroxybutanoicacid ② α - methyl - γ - hydroxybutanoicacid ③ α - methyl - β - hydroxypropanoicacid ④(717) نام مرکب CH_3COOH عبارت است از :

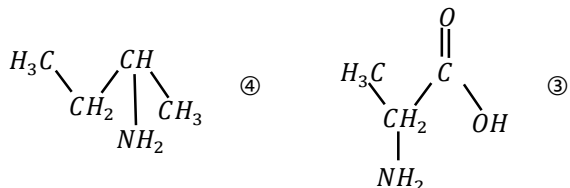
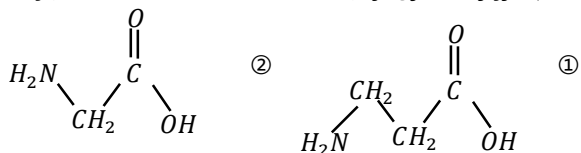
aceticacid ③ Farmicacid ② Propanoic acid ①

Valericacid ④

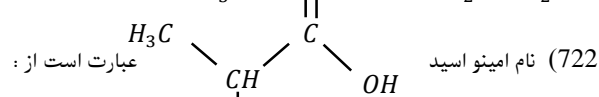
(718) نام مرکب $\text{CH}_3 - (\text{CH}_2)_5 - \text{COOH}$ عبارت است از :

③ Heptan aldehyde ② Pentanoic acid ①

Hexanoic acid ④ Heptanoic acid

(719) فورمول کیمیای مرکب α - amino Propanoic acid عبارت است از:

(720) فورمول کیمیای مرکب Hydrofluoricacid عبارت است از :

HFO₃ ④ HFO ③ HFO₂ ② HF ①(721) محصول تعامل $\text{H} - \text{COOH} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons$ عبارت است از : $\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}^+$ ② $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{H}_2$ ① $\text{H} - \text{COO}^- + \text{H}_3\text{O}^+$ ④ $\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ ③Glycine ② NH_2 2 - Aminopropanoic Acid ① λ - Aminopropanoic Acid ④ Anzize ③

(707) بیوتایریک اسید به یکی از نام های ذیل نیز یاد میشود:

① تیزاب مسکه ② تیزاب بز ③ تیزاب شیر ④ تیزاب سرکه

(708) نام مرکب CH_3COOH عبارت است از :

Farmicacid ② Propanoicacid ①

Valericacid ④ acetic acid ③

(709) فارمیک اسید به کدام روش ذیل استحصال میگردد؟

① تقطیر سرکه ② از اکسیدیشن فارم دیهاید

③ از تیزاب نمک ④ از تیزاب شوره

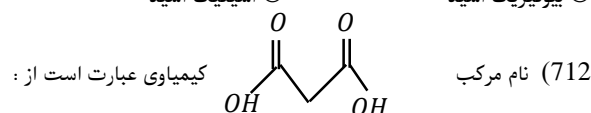
(710) گروپ وظیفوی کاربوکسیل در کدام مرکبات ذیل موجود است؟

① تیزاب ها ② کتیون ها ③ الدیهاید ④ نمک ها

(711) نام مرکب کیمیای $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{COOH}$ عبارت است از :

① پروپانویک اسید ② بیوتانویک اسید

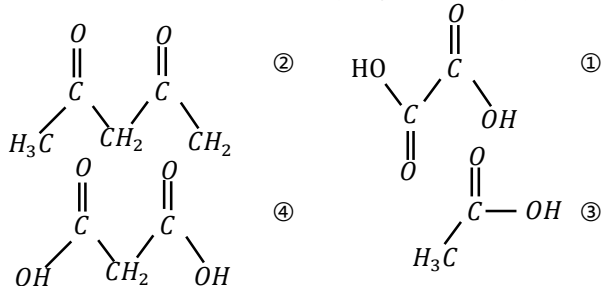
③ بیوتیریک اسید ④ اسیتیک اسید



Propanoic acid ② Malonic acid ①

Butanoic acid ④ Oxalic acid ③

(713) فورمول مرکب کیمیای ملونیک اسید عبارت است از :



(714) از اکسیدیشن الدیهاید چی حاصل میشود:

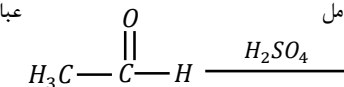
① اتیر ② استیون ③ الکول ④ تیزاب عضوی

(715) فارمیک اسید را به مقدار زیاد از چه چیز بدست میاورند؟

① از اکسیدیشن فارم الدیهاید ② از اکسیدیشن الدیهاید

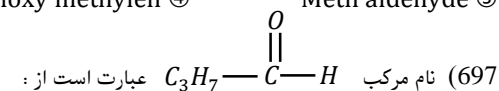
③ از ارجاع ایسترها ④ از اکسیدیشن ایسترها

(696) محصول تعامل عبارت است از :



Paraldehyde ② Polxy ethylene ①

Methoxy methylen ④ Meth aldehyde ③



butyraldehyde ② Polxy ethylene ①

Paraldehyde ④ Meth aldehyde ③

(698) استیون به کدام یکی از نام های زیر یاد میشود:

① پروپانون و دای میتایل کتیون ② بیوتان

③ پروپانون ④ دای میتایل کتیون

(699) ترین ها دارای فورمول ساده زیر می باشند:

 C_7H_{12} ④ C_9H_{12} ③ $\text{C}_{11}\text{H}_{17}$ ② $\text{C}_{10}\text{H}_{16}$ ①

(700) فورمول کیمیای مرکب Acetophenone عبارت است از :

① هیچکدام $\text{CH}_3 - \text{CO} - \text{C}_6\text{H}_4$ ② $\text{CH}_3 - \text{CO} - \text{C}_6\text{H}_5$ ④ $\text{CH}_3 - \text{CO} - \text{C}_5\text{H}_5$ ③

(701) محلول معرف فهلنگ دارای کدام خاصیت زیر است :

① اسیدی ② قلوئی ③ خنثی ④ امفوتریک

(702) اگر الدیهاید ها در موجودیت اوکسدانتهای قوی در موجودیت تیزاب ها

اوکسیدی شوند، محصول تعامل عبارت است از:

① ایستر ② کیتون ③ الدیهاید ④ کاربوکسیلیک اسید

(703) کتیون ها در تعاملات ارتجاعی به حیث کدام عامل ذیل عمل می کند:

① اکسیدیشن ② ریدیکشن ③ ارجاع ④ ریدوکس

(704) کتیون ها در تعاملات ارتجاعی به حیث کدام عامل ذیل عمل می کند:

① اکسیدیشن ② ریدیکشن ③ ارجاع ④ ریدوکس

(705) الدیهاید ها کدام تعاملات مشخص ذیل را انجام میدهند:

① تعاملات ترکیبی ② تعاملات تجزیوی

③ تعاملات احتراقی ④ تعاملات اکسیدیشن و ریدکشن

(706) فارم الدیهاید و اسیت الدیهاید باعث تخریب کدام قسمت های وجود انسان

می شود:

① چشم و بینی ② در نفرون ها ③ معده ④ امعا

722	721	720	719	718	717	716	715	714	713	712	711	710	709	708	707	706	705	704	703	702	701	700	699	698	697	696	پرسش
1	1	1	3	3	3	2	1	4	4	1	1	1	2	3	1	1	1	1	1	4	2	4	1	1	2	3	پاسخ

مجموعه فورم های کانکور (1403)												21												مرکز آموزشی انجینیر نصیر احمد عبادی											
<p>(723) تیزاب های عضوی نظر به تیوری ارهینوس در آب :</p> <p>① کم منحل اند ② غیر منحل اند ③ منحل اند ④ حالت ژل دارند</p> <p>(724) محصول تعامل $2CH_3 - COOH + O_2 \longrightarrow$ عبارت است از:</p> <p>① $CH_3 - CH_3 + CO_2$ ② $H_4 - CH_{10} + CO_2$</p> <p>③ $2CH_2 - COO - OH_2$ ④ $CH_3 - COO - CH_3 + CO_2$</p> <p>(725) محصول تعامل $2CH_3OH + O_2 \longrightarrow$ عبارت است از :</p> <p>① $2H - COOH + CO_2$ ② $H - COOH + CO_2$</p> <p>③ $CH_2 + CO_2$ ④ $2H - CH_3 + CO_2$</p> <p>(726) نام مروهه این فورمول $CH_3Cl - COOH$ کیمیای عبارت است از :</p> <p>① کلورو استیتیک اسید ② کلورو فرامیک</p> <p>③ کلورو پروپانویک اسید ④ هیچکدام</p> <p>(727) نام مروهه این فورمول کیمیای $H - COOH$ عبارت است از :</p> <p>① اسیتیک اسید ② فارمیک اسید ③ ایتانویک اسید ④ هیچکدام</p> <p>(728) فورمول کیمیای اگزالیک اسید عبارت است از :</p> <p>① $C_3O_4H_2$ ② $C_2O_3H_2$</p> <p>③ $H_2OOC - COOH_2$ ④ $HOOC - COOH$</p> <p>(729) فورمول مالیکولی بیوتانویک اسید عبارت است از :</p> <p>① $HC_2H_4O_2$ ② $HC_4H_7O_3$</p> <p>③ $HC_4H_8O_2$ ④ $HC_4H_9O_2$</p>												<p>(734) امین ها چه نوع مرکبات اند؟</p> <p>① نمک های عضوی ② غیر عضوی ③ عضوی ④ تیزاب های عضوی</p> <p>(735) کدام مرکب ذیل امین سومی نیست ؟</p> <p>① $R - \ddot{N} - R$ ② $H_3C - \ddot{N} - CH_3$</p> <p>③ $C_2H_5 - \ddot{N} - C_2H_5$ ④ $H_3C - NH_2$</p> <p>(736) کدام مرکب ذیل امین دومی است؟</p> <p>① $H_3C - \ddot{N} - H$ ② $R - \ddot{N} - H$</p> <p>③ $R - \ddot{N} - R$ ④ 1 و 2 درست است</p> <p>(737) از سوختن مرکبات عضوی نایتروجن دار کدام مرکب زیر تولید میشود:</p> <p>① HNO_3 ② NH_3 ③ NO_2 ④ NH_4^+</p> <p>(738) نام کیمیای مرکب</p> <p>① Glycine ② Alanine ③ Valine ④ Ieucine</p> <p>(739) ایتایل امین کدام نوع امین است :</p> <p>① اولی ② دومی ③ سومی ④ چهارمی</p> <p>(740) دای میتایل امین کدام نوع امین است؟</p> <p>① اولی ② دومی ③ سومی ④ چهارمی</p> <p>(741) امین های که تعداد اتوم های کاربن شان از یک تا چهار باشد در آب:</p> <p>① حل میشود ② بسیار کم حل میشود</p> <p>③ به هر نسبت حل میشود ④ رابطه وجود ندارد</p> <p>(742) هرگاه امونیا با الکایل تعامل نماید چه حاصل میشود:</p> <p>① امین ها ② ایسترها ③ ایتر ها ④ آماید ها</p> <p>(743) دای میتایل امین کدام نوع امین است؟</p> <p>① اولی ② دومی ③ سومی ④ چهارمی</p>												<p>(744) کدام مرکب ذیل امین اروماتیک سومی است</p> <p>① ترای فینایل امین ② دای فینایل امین</p> <p>③ بیوتایل امین ④ فینایل ایمن</p> <p>(745) گروپ وظیفوی امین ها عبارت است از :</p> <p>① $R - SO_3H$ ② $R - OH$ ③ $-SO_3H$ ④ NH_2</p> <p>(746) کدام امین ذیل را می توان از الکالایشن امونیا استحصال کرد؟</p> <p>① سومی ② اولی ③ تمام امین ها ④ دومی</p>											
خانواده امین																																			
<p>(730) خانواده امین ها دارای کدام شکل هستند؟</p> <p>① مثلثی ② هرمی ③ خطی ④ هیچکدام</p> <p>(731) مالیکولی های که حد اقل از دو امینو اسید ساخته شده باشد بنام ؟</p> <p>① هیچکدام ② پولی ایتلین ③ ایتلین ④ پیپتاید</p> <p>(732) کدام مرکب ذیل امین اروماتیک سومی است :</p> <p>① ترای فینایل امین ② دای فینایل امین</p> <p>③ بیوتایل امین ④ فینایل ایمن</p> <p>(733) نام مرکب کیمیای</p> <p>① 3 - Methyl - 2 - buthyl amine</p> <p>② 1 - Methyl - 1 - Pentyl amine</p> <p>③ 5 - Methyl - 5 - amine</p> <p>④ 5 - Methyl - 5 - buthyl amine</p>																																			
پرسش	723	724	725	726	727	728	729	730	731	732	733	734	735	736	737	738	739	740	741	742	743	744	745	746	747	748	749	750	751	752	753	754	755		
پاسخ	3	3	2	1	2	3	2	2	4	1	2	3	4	4	3	1	1	2	3	1	3	1	4	3	3	1	3	2	2	4	1	1			

مجموعه فورم های کانکور (1403)																	22		مرکز آموزشی انجنیر نصیر احمد عبادی																																																																	
<p>756) موارد استعمال پول ایتلین :</p> <p>① رابر ② پایپ و بوتل های پلاستیکی</p> <p>③ صمغ ④ 1 و 2 درست است</p> <p>757) کدام یک از قند های ذیل از جمله دای سکراید است؟</p> <p>① گلوگوز ② گلایکوجن ③ سلولوز ④ سکروز</p> <p>758) گروپ وظیفوی $R - CO - NH_2$ به کدام مرکب عضوی ارتباط دارد؟</p> <p>① امید ها ② الدیهاید ③ امین ها ④ الکول ها</p> <p>759) مالتوز که یک قند دو قیمته است از یکجا شدن چند مالیکول قند یک قیمته به وجود می آید؟</p> <p>① دو مالیکول گلوگوز ② دو مالیکول گلکتوز</p> <p>③ دو مالیکول فرکتوز ④ دو مالیکول مانوز</p> <p>760) مرکبات الیفاتیک از کدام اجزای ذیل تشکیل شده است؟</p> <p>① الکان ها ② الکین ها ③ الکاین ها ④ همه درست است</p> <p>761) یکی از کاربو هایدریت هایی زیر از جمله قند های چند قیمته است:</p> <p>① فرکتوز ② گلوگوز ③ هیچکدام ④ لکتوز</p> <p>762) علت انحلالیت مرکب غیر قطبی گلوگوز در آب چیست ؟</p> <p>① رابطه هایدروجنی ② قطبی بودن آب</p> <p>③ قطبی بودن گلوگوز ④ گلوگوز در آب حل نمیشود</p> <p>763) از پولی ایتیلین در ساختن کدام مواد استفاده میشود:</p> <p>① بوتل های پلاستیکی ② پایپ</p> <p>③ 1 و 2 درست است ④ پوش های ناسوز</p> <p>764) در نوشیدنی های شیرین کدام قند یافت میشود:</p> <p>① گلوگوز ② مانوز ③ سلولوز ④ سکروز</p> <p>765) کدام مواد زیر شامل ضایعات جامد، که سبب آلوده گی محیط میگردد می باشد:</p> <p>① محصولات چوبی ② چوب ③ پلاستیک ④ کاغذ</p> <p>766) بوره یا سکروز از کدام قند های یک قیمته زیر به وجود می آید :</p> <p>① گلکتوز + فرکتوز ② گلوگوز + مانوز</p> <p>③ گلوگوز + فرکتوز ④ گلوگوز + گلوگوز</p> <p>767) محصول تعامل انیلین و کلورو اسیتیک عبارت است از :</p> <p>① امینو اسید ② پلاستیک ③ اندیکو ④ امید</p>																	<p>768) در صنعت شیانیه از کدام اکساید ذیل استفاده میشود:</p> <p>① تمام آنها درست است ② CO_2</p> <p>③ K_2O_3 ④ MO_2</p> <p>769) نام پولیمیر $(-CH_2 - CH_2 -)_n$ عبارت است از :</p> <p>① پولی بیوتلین ② پولی میتلین ③ پولی پروپلین ④ پولی ایتلین</p> <p>770) کاربوهاریت ها، شحمیات و پروتین ها چگونه انرژی ذخیره شده را دارد:</p> <p>① انرژی فیزیکی ② انرژی حرارتی ③ انرژی نوری ④ انرژی کیمیاوی</p> <p>771) گلوگوز که دارای چهار کاربن غیر متناظر باشد، چند ایزومیر دارد؟</p> <p>① 6 ② 14 ③ 16 ④ 18</p> <p>772) دار سکراید ها یکی از مفاهیم ذیل را ارایه می کند:</p> <p>④ هیچکدام ② قند چندین قیمته</p> <p>③ قند یک قیمته ④ قند سه قیمته</p>																	<table><tr><td>پرسش</td><td>756</td><td>757</td><td>758</td><td>759</td><td>760</td><td>761</td><td>762</td><td>763</td><td>764</td><td>765</td><td>766</td><td>768</td><td>769</td><td>770</td><td>771</td><td>772</td></tr><tr><td>پاسخ</td><td>2</td><td>4</td><td>1</td><td>1</td><td>4</td><td>3</td><td>1</td><td>3</td><td>1</td><td>3</td><td>3</td><td>3</td><td>4</td><td>4</td><td>3</td><td>1</td></tr></table>																	پرسش	756	757	758	759	760	761	762	763	764	765	766	768	769	770	771	772	پاسخ	2	4	1	1	4	3	1	3	1	3	3	3	4	4	3	1
پرسش	756	757	758	759	760	761	762	763	764	765	766	768	769	770	771	772																																																																				
پاسخ	2	4	1	1	4	3	1	3	1	3	3	3	4	4	3	1																																																																				