



نمائج اختيار امت و زار يه



وزارة التربية والتعليم
قطاع المناهج والتوجيه
الإدارة العامة للمناهج

فني و تاذي

الكيمياء

لصف الثالث الثانوي من مرحلة التعليم الثانوي

2022 - 2021

قليلاً من النعب ثم كثيراً من السعادة.

دكتور اتكم

احمد الحسنى

www.pendadri.com

- T.me/Doctor_future1
- T.me/kabooltep
- T.me/Third_secondary17
- T.me/smartpeople11
- @Third_secondary_bot

وزارة التربية والتعليم		اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2021-2022م		قطاع المناهج والتوجيه					
المادة		الكيمياء							
ظلل في ورقة الاجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي:									
1	الخبث يحمي الحديد المذاب في الفرن اللافيج من التأكسد.								
2	يتفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف مكوناً كلوريد الحديد III.								
3	تختلف خامات الحديد في تركيبها الكيميائي والمعدني.								
4	يعتبر Fe من العناصر المختزلة الجيدة.								
5	الطاقة الحرارية للمواد المتفاعلة اكبر من المواد الناتجة في التفاعلات الماصة.								
6	عندما تكون قيمة ΔH موجبة فإن التفاعل طارد للحرارة .								
7	للوصول إلى حالة التشبع في الذوبان الماص للحرارة يبرد المحلول.								
8	حرارة تكوين العنصر Hg تساوي صفر								
9	عند تأكسد الكبريت في (HSO4) ⁻ يساوي -6.								
10	تقل قيمة جهد الاختزال لـ Cu ⁺² بزيادة تركيز المحلول.								
11	في تنقية المعادن المادة المراد تنقيتها تكون مصعداً.								
12	الخلايا الجلفانية يحدث فيها تفاعلات كيميائية ينتج عنها طاقة كهربية .								
13	تعمل القطرلة الملحية على تبادل الايونات بين محلولي نصفي الخلية								
14	كلما زاد عدد النيوكليونات في النواة قلت طاقة الترابط النووي.								
15	الالكترونات أساس التفاعلات النووية.								
16	مع حدوث الأسر الإلكتروني ينتج بروتون من نيوترون.								
17	الأمينات قواعد عضوية ضعيفة.								
18	عند نزع جزئ ماء من الاميدات غير المستبدلة تعطي نيتريلات .								
19	الكربوهيدرات مركبات عضوية تتكون من الكربون والهيدروجين والنيوتروجين .								
20	تعد الحموض الأمينية غير الأساسية مهمة لصحة الانسان .								
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:									
21	1	الماجنيثايت	2	الهيماتايت	3	الليمونايت	4	السيدريت	يتواجد الحديد بنسبة تصل الى 70% في خام.....
22	1	Fe	2	FeO	3	Fe2O3	4	FeCO3	عند تفاعل Fe3O4 مع CO ينتج CO2 و
23	1	المنجنيز	2	الحديد	3	النحاس	4	الزنك	من عناصر المجموعة الفرعية IIB :
24	1	الأولى	2	الثانية	3	الثالثة	4	الرابعة	يتتابع فيها امتلاء المستوى الفرعي 4d عناصر السلسلة الإنتقالية.....
25	1	بني	2	ازرق	3	احمر دموي	4	أخضر	عند إضافته محلول ثيوسيانات البوتاسيوم إلى محلول حديد III يتكون محلول لونه.....
26	1	التعادل	2	الذوبان	3	الاحتراق	4	التكوين	من التغيرات الحرارية الفيزيائية حرارة.....
27	1	1699.9	2	1666.9	3	4392.5	4	1659.9	الحرارة النوعية للنحاس = 0.387 جول / جم .م ° حدث تغير في درجة الحرارة لقطعة من النحاس وزنها 190.98 جم مقداره 23 م° فإن كمية الحرارة التي اكتسبها تساويجول
28	1	الاحتراق	2	التعادل	3	التكوين	4	الذوبان	التغير الحراري الناتج من تحضير مول واحد لمركب من عناصره الأولية هي حرارة...
29	1	الكتلة	2	المادة	3	الطاقة	4	الكتلة والطاقة	يعتبر قانون هس أحد نتائج قانون حفظ.....
30	1	84.2-	2	75.5 +	3	87.5-	4	89.5 +	يحترق ثاني كبريتيد الكربون حسب المعادلة: CS2+ 3O2 → CO2+2SO2 ΔH = -1077KJ/mol علماً بأن ΔH°f لـ (SO2 ، CO2) على الترتيب (-393.5 ، -297) كيلو جول/مول. فإن حرارة تكوين CS2 هي.....كيلو جول/مول.
31	1	حرارة التفاعل	2	المحتوى الحراري	3	السعة الحرارية	4	الحرارة النوعية	الرمز ΔH يمثل.....
32	1	0.6	2	0.61	3	1.05	4	1.11	خلية جلفانية إذا علمت أن جهد اختزال النيكل = -0.25 فولت وجهد اختزال الزنك = +0.86 فولت ، فإن ق.د.ك = فولت .
33	1	خلية الزنك	2	طلاء المعادن	3	انتاج مياه الشرب	4	بطارية السيارة	من تطبيقات التحليل الكهربائي
34	1	35.75	2	37.15	3	31.75	4	31.57	الكتلة المترسبة من (Cu ⁺² = 63.5) عند مرور 1 فاراد تساوي جم.

وزارة التربية والتعليم				اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2021-2022م			
قطاع المناهج والتوجيه				المادة			
				الكيمياء			
خلايا لا تستهلك أقطابها وصديقة للبيئة.....							
1	الزئبق	2	كربون - خارصين	3	القاعدية	4	الوقود
أحدى الخلايا التالية تحول الطاقة الكيميائية مباشرة الى طاقة كهربائية.....							
1	خلية الزئبق	2	خلية الوقود	3	المركم الرصاصي	4	العمود الجاف
خلية الوقود والخلية القاعدية تتشابهان في							
1	الكاثود	2	الإلكتروليت	3	الأنود	4	(ق.د.ك)
أي من المواد التالية يعد أقوى العوامل المؤكسدة.....							
1	Br	2	F	3	Cl	4	I
لحساب جهود الاختزال القياسية يستخدم قطب من							
البلاتين				النحاس		الهيدروجين	
مهبط الخلية القاعدية							
1	كربون	2	ثاني أكسيد المنجنيز	3	أكسيد الزئبق	4	ثاني أكسيد الرصاص
للنصر X نظيران هما ${}^{12}_6X$ - ${}^{13}_6X$ وجد أن نسبتهما في عينة من (95% ، 5%) على الترتيب، فإن كتلته الذرية تساوي...							
1	12.05	2	13.6	3	14.6	4	16.4
تصنع قضبان التحكم في المفاعل النووي من مادة							
1	الكروم	2	الكربون	3	الكوبلت	4	النيكل
نواة طاقة الترابط لها 335.4 م.إف ومتوسط الطاقة 8.6 م.إف، فإن عدد النيوكليونات هو.....							
1	32	2	35	3	38	4	39
الأشعة النووية التي سرعتها تساوي سرعة الضوء.....							
1	${}_{-1}B^0$	2	α	3	γ	4	${}_{+1}B^0$
نواة مشعة.....							
1	${}^{12}_6C$	2	${}^{16}_8O$	3	${}^{28}_{13}Al$	4	${}^{56}_{26}Fe$
المركب الذي صيغته $RCONH_2$ ينتمي الى عائلة.....							
1	الأمينات	2	الأميدات	3	النيتريلات	4	الحموض الأمينية
يطلق على المركب $C_6H_5-NH_2$							
1	أمينو هكسان	2	أمينو هكسان حلقي	3	أمينو هكسين حلقي	4	أنيلين
يختلف الجلوكوز عن الفركتوز في							
1	عدد ذرات الكربون	2	عدد ذرات الهيدروجين	3	عدد ذرات الأكسجين	4	المجموعة الوظيفية
أخترال الجلوكوز بواسطة مملغم الصوديوم يتكون.....							
1	جلايكوليك	2	جليسرول	3	جليكرونيك	4	سوربيتول
الليبيدات عبارة عن							
1	كحولات	2	استرات	3	إثيرات	4	أحماض كربوكسيلية

ر.س	الإجابة الصحيحة
41	1
42	3
43	4
44	3
45	3
46	2
47	4
48	4
49	4
50	2
عدد الاسئلة	
50	

ر.س	الإجابة الصحيحة
21	1
22	2
23	4
24	2
25	3
26	2
27	1
28	3
29	3
30	4
31	1
32	4
33	2
34	3
35	4
36	2
37	2
38	2
39	3
40	2

ر.س	الإجابة الصحيحة
1	1
2	2
3	1
4	1
5	2
6	2
7	2
8	1
9	2
10	2
11	1
12	1
13	1
14	2
15	2
16	2
17	1
18	1
19	2
20	1

سبة الاختبارات - (النظام

وزارة التربية والتعليم		اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2021-2022م												
قطاع المناهج والتوجيه		المادة		الكيمياء										
ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي:														
1		نسبة الكربون في الحديد الفضي 12%.												
2		يتفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك مكوناً كلوريد الحديد II.												
3		تختلف خامات الحديد في تركيبها الكيميائي والمعدني.												
4		الحديد في حالته النقية قاسياً جداً.												
5		المحتوى الحراري لنواتج التفاعلات الماصة للحرارة أكبر من نواتج التفاعلات الطاردة.												
6		عندما تكون قيمة ΔH سالبة فإن التفاعل طارد للحرارة .												
7		يصاحب ذوبان NaOH في الماء إنطلاق حرارة.												
8		حرارة التكوين القياسية لأي عنصر عند الظروف القياسية تساوي صفر.												
9		عدد تأكسد الكبريت في المركب $Na_2S_2O_3$ هو 4+												
10		يزيد جهد اختزال الأيونات السالبة بزيادة تركيز المحلول الإلكتروليتي.												
11		المصعد في خلايا التحليل الكهربائي شحنته سالبة.												
12		ينتج عن التفاعلات الكيميائية في الخلية الجلفانية طاقة كهربية .												
13		قطب الخلية الجلفانية متشابهان في النوع والوظيفة.												
14		كلما زاد عدد النيوكليونات في النواة قلت طاقة الترابط النووي.												
15		يصاحب التفاعلات الكيميائية تغيرات هائلة في الطاقة.												
16		مع حدوث الأسر الإلكتروني ينتج بروتون من نيوترون.												
17		يقل ذوبان الأمين في الماء مع زيادة عدد ذرات الكربون في الجزيء.												
18		عند نزع جزئ ماء من الاميدات غير المستبدلة تعطي نيتريلات .												
19		نسبة الكربوهيدرات في النبات 20 %												
20		تتكون البروتينات من وحدات نباتية تسمى الببتيدية .												
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:														
21	1	الماجنتايت	2	الهيماتيت	3	الليمونايت	4	السيدريت						
22	1	قمة	2	وسط	3	أسفل	4	خارج						
أحد هذه العناصر لا يتأثر بالعوامل المؤكسدة أو الأحماض المعدنية القوية هو						23	1	Sc	2	V	3	Cd	4	Hf
السلسلة الانتقالية الثانية يتم فيها ملء المستوى الفرعي						24	1	3d	2	4d	3	5d	4	6d
إضافة محلول KSCN إلى محلول $FeCl_3$ يتكون						25	1	راسب أزرق	2	راسب أصفر	3	راسب بني	4	لون أحمر دموي
تغير حراري فيزيائي						26	1	الاحتراق	2	التعادل	3	التكوين	4	التبخير
قطعة حديد حرارتها النوعية 0.449 جول / جم .° وكتلتها 40 جم بردت من (40 - 20) °م فإن كمية الحرارة المفقودة تساويجول						27	1	0.22	2	0.989	3	359.2	4	1781
عدد مولات الألومنيوم اللازمة لتكوين مول واحد من أكسيد الألومنيوم (Al_2O_3) تساوي.....						28	1	1	2	2	3	3	4	4
لحساب حرارة التفاعلات الخطرة والمعددة يستخدم قانون						29	1	بقاء الكتلة	2	فاراداي	3	بقاء الطاقة	4	هس
يحترق ثنائي كبريتيد الكربون حسب المعادلة: $CS_2 + 3O_2 \rightarrow CO_2 + 2SO_2$ $\Delta H = -1077KJ/mol$ علماً بأن : ΔH_f° لـ (SO_2 ، CO_2) على الترتيب (-393.5 ، -297) كيلو جول/مول. فإن حرارة تكوين CS_2 هي.....كيلو جول/مول.						30	1	84.2-	2	75.5 +	3	87.5-	4	89.5 +
كمية الحرارة المخزونة في المادة عند تكوينها						31	1	حرارة التعادل	2	حرارة التفاعل	3	المحتوى الحراري	4	حرارة التكوين
إذا علمت ان جهود الاختزال القياسية لكل من Fe ، Sn على الترتيب (-0.14 ، -0.45) فولت. فإن قيمة ΔE للخليةفولت						32	1	0.31	2	0.5	3	0.59	4	0.24
من تطبيقات التحليل الكهربائي						33	1	خلية الزنق	2	طلاء المعادن	3	انتاج مياه الشرب	4	بطارية السيارة
لترسيب 18 جم من Al^{3+} الوزن الذري = 27 تحتاج إلى كمية من الكهرباء تساوي فاراد.						34	1	1	2	2	3	3	4	4

وزارة التربية والتعليم							قطاع المناهج والتوجيه							المادة							الكيمياء							اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2021-2022م						
البطارية المستخدمة في مقويات السمع.....																																		
1	خارصين - كربون	2	القاعدية	3	الزئبق	4	الوقود																											
في خلايا خزن الطاقة تكون البطارية مستهلكة تماماً عندما تكون القراءة.....																																		
1	1	2	1.1	3	1.5	4	1.6																											
تشابه الخلايا القاعدية والزنبيق والوقود في																																		
1	المصعد	2	المهبط	3	الالكتروليت	4	ق.د.ك																											
أي من المواد التالية عامل مختزل قوي																																		
1	الاكسجين	2	الكلور	3	الليثيوم	4	الفلور																											
عند اتصال المادة المختزلة والمؤكسدة وصاحبة انتقال اللكترونات تنبج طاقة :																																		
1	كهربية	2	حرارية	3	ضوئية	4	حركية																											
المهبط في الخلية القاعدية.....																																		
1	PbO ₂	2	HgO	3	O ₂	4	MnO ₂																											
إذا كانت نسبة ³⁷ X ₁₇ : ³⁵ X ₁₇ هي 90% ، 10% فإن الكتلة الذرية للعنصر X تساوي و.ك.ذ.																																		
1	35	2	35.2	3	36.5	4	37																											
لإبطاء سرعة النيوترونات في المفاعل النووي يستخدم																																		
1	الصوديوم	2	الكاديوم	3	الجرافيت	4	اليورانيوم																											
إذا علمت أن طاقة الترابط النووي لنواة ² H = 4.446 م.أ.ف فإن متوسط طاقة الترابط النووي يساوي م.أ.ف.																																		
1	6.44	2	1.25	3	8.92	4	2.223																											
عند تحويل البروتون الى نيوترون تنطلق																																		
1	⁰ +β	2	⁴ He	3	⁰ -β	4	γ																											
نواة العنصر الأكثر استقراراً هي....																																		
1	²⁷ Al	2	³⁹ K	3	⁴⁰ Ar	4	⁵⁶ Fe																											
خسف هوفمان للاميدات غير المستبدلة يعطي.....																																		
1	أمين	2	حمض اميني	3	نيتريل	4	حمض هيدروكسيلي																											
يسمى المركب C ₆ H ₅ NH ₂																																		
1	بيريدين	2	أنيلين	3	بييريدين	4	سايكلو هكسيل أمين																											
الصيغة الحلقية للفركتوز.....																																		
1	سداسية	2	ثلاثية	3	خماسية	4	ثنائية																											
أكسدة الجلوكوز بماء البروم نحصل على																																		
1	أستر	2	اينثر	3	كحول أولي	4	حمض																											
يُعد مركب ثلاثي الجلسريد من																																		
1	الانزيمات	2	الفيتامينات	3	الليبيدات	4	البروتينات																											

ر.س	الاجابة الصحيحة	ا.
41	2	
42	3	
43	4	
44	1	
45	4	
46	1	
47	2	
48	3	
49	4	
50	3	
عدد الاسئلة		العذ
50		9

ر.س	الاجابة الصحيحة
21	1
22	3
23	2
24	2
25	4
26	4
27	3
28	2
29	4
30	4
31	3
32	1
33	2
34	2
35	3
36	1
37	3
38	3
39	2
40	4

ر.س	الاجابة الصحيحة
1	2
2	1
3	1
4	2
5	1
6	1
7	1
8	1
9	2
10	2
11	2
12	1
13	2
14	2
15	2
16	2
17	1
18	1
19	2
20	0

وزارة التربية والتعليم		اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2021-2022م		قطاع المناهج والتوجيه					
المادة		الكيمياء							
ظلل في ورقة الاجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي:									
1	الخبث يحمي الحديد المذاب في الفرن اللافيح من التأكسد.								
2	يتفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف مكوناً كلوريد الحديد III.								
3	تختلف خامات الحديد في تركيبها الكيميائي والمعدني.								
4	يعتبر Fe من العناصر المختزلة الجيدة.								
5	الطاقة الحرارية للمواد المتفاعلة اكبر من المواد الناتجة في التفاعلات الماصة.								
6	عندما تكون قيمة ΔH موجبة فإن التفاعل طارد للحرارة .								
7	للوصول إلى حالة التشبع في الذوبان الماص للحرارة يبرد المحلول.								
8	حرارة تكوين العنصر Hg تساوي صفر								
9	عدد تأكسد الكبريت في $(\text{HSO}_4)^-$ يساوي -6.								
10	تقل قيمة جهد الاختزال لـ Cu^{+2} بزيادة تركيز المحلول.								
11	في تنقية المعادن المادة المراد تنقيتها تكون مصعداً.								
12	الخلايا الجلفانية يحدث فيها تفاعلات كيميائية ينتج عنها طاقة كهربية .								
13	تعمل القنطرة الملحية على تبادل الايونات بين محلولي نصفي الخلية								
14	كلما زاد عدد النيوكليونات في النواة قلت طاقة الترابط النووي.								
15	الالكترونات أساس التفاعلات النووية.								
16	مع حدوث الأسر الإلكتروني ينتج بروتون من نيوترون.								
17	الأمينات قواعد عضوية ضعيفة.								
18	عند نزع جزئ ماء من الاميدات غير المستبدلة تعطي نيتريلات .								
19	الكربوهيدرات مركبات عضوية تتكون من الكربون والهيدروجين والنتروجين .								
20	تُعد الحموض الأمينية غير الأساسية مهمة لصحة الانسان .								
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:									
21	1	الماجنيتايت	2	الهيماتيت	3	الليمونايت	4	السيدريت	يتواجد الحديد بنسبة تصل الى 70% في خام.....
22	1	Fe	2	FeO	3	Fe ₂ O ₃	4	FeCO ₃	عند تفاعل Fe ₃ O ₄ مع CO ينتج CO ₂ و
23	1	المنجنيز	2	الحديد	3	النحاس	4	الزنك	من عناصر المجموعة الفرعية IIB :
24	1	الأولى	2	الثانية	3	الثالثة	4	الرابعة	يتتابع فيها امتلاء المستوى الفرعي 4d عناصر السلسلة الإنتقالية.....
25	1	بني	2	ازرق	3	احمر دموي	4	أخضر	عند إضافه محلول ثيوسيانات البوتاسيوم إلى محلول حديد III يتكون محلول لونه.....
26	1	التعادل	2	الذوبان	3	الاحتراق	4	التكوين	من التغيرات الحرارية الفيزيائية حرارة.....
27	1	1699.9	2	1666.9	3	4392.5	4	1659.9	الحرارة النوعية للنحاس = 0.387 جول / جم . م ° حدث تغير في درجة الحرارة لقطعة من النحاس وزنها 190.98 جم مقداره 23 م ° فإن كمية الحرارة التي اكتسبها تساويجول
28	1	الاحتراق	2	التعادل	3	التكوين	4	الذوبان	التغير الحراري الناتج من تحضير مول واحد لمركب من عناصره الأولية هي حرارة...
29	1	الكتلة	2	المادة	3	الطاقة	4	الكتلة والطاقة	يعتبر قانون هس أحد نتائج قانون حفظ.....
30	1	84.2-	2	75.5 +	3	87.5-	4	89.5 +	يحترق ثاني كبريتيد الكربون حسب المعادلة: $\text{CS}_2 + 3\text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + 2\text{SO}_2$ $\Delta H = -1077\text{KJ/mol}$ علماً بأن : ΔH_f° لـ (SO ₂ ، CO ₂) على الترتيب (-393.5 ، -297) كيلو جول/مول. فإن حرارة تكوين CS ₂ هي.....كيلو جول/مول.
31	1	حرارة التفاعل	2	المحتوى الحراري	3	السعة الحرارية	4	الحرارة النوعية	الرمز ΔH يمثل.....
32	1	0.6	2	0.61	3	1.05	4	1.11	خلية جلفانية إذا علمت أن جهد اختزال النيكل = -0.25 فولت وجهد اختزال الزنك = +0.86 فولت ، فإن ق.د ك. = فولت .
33	1	خلية الزنك	2	طلاء المعادن	3	انتاج مياه الشرب	4	بطارية السيارة	من تطبيقات التحليل الكهربى
34	1	35.75	2	37.15	3	31.75	4	31.57	الكتلة المترسبة من (Cu^{+2} = 63.5) عند مرور 1 فاراد تساوي جم.

وزارة التربية والتعليم					قطاع المناهج والتوجيه			
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2021-2022م					المادة			
الكيمياء								
خلايا لا تستهلك أقطابها وصديقة للبيئة.....								
35	1	الزئبق	2	كربون - خارصين	3	القاعدية	4	الوقود
أحدى الخلايا التالية تحول الطاقة الكيميائية مباشرة الى طاقة كهربائية.....								
36	1	خلية الزئبق	2	خلية الوقود	3	المركم الرصاصي	4	العمود الجاف
خلية الوقود والخلية القاعدية تتشابهان في								
37	1	الكاثود	2	الإلكتروليت	3	الأنود	4	(ق.د.ك)
أي من المواد التالية يعد أقوى العوامل المؤكسدة.....								
38	1	Br	2	F	3	Cl	4	I
لحساب جهود الاختزال القياسية يستخدم قطب من								
39	البلاتين		النحاس		الهيدروجين		الأكسجين	
مهبط الخلية القاعدية								
40	1	كربون	2	ثاني أكسيد المنجنيز	3	أكسيد الزئبق	4	ثاني أكسيد الرصاص
41	للنصر X نظيران هما $^{12}_6X$ - $^{13}_6X$ وجد أن نسبتهما في عينة من (95% ، 5%) على الترتيب، فإن كتلته الذرية تساوي...							
	1	12.05	2	13.6	3	14.6	4	16.4
تصنع قضبان التحكم في المفاعل النووي من مادة								
42	1	الكروم	2	الكربون	3	الكوبلت	4	النيكل
نواة طاقة الترابط لها 335.4 م.إف ومتوسط الطاقة 8.6 م.إف، فإن عدد النيوكليونات هو								
43	1	32	2	35	3	38	4	39
الأشعة النووية التي سرعتها تساوي سرعة الضوء.....								
44	1	$_{-1}B^0$	2	α	3	γ	4	$_{+1}B^0$
نواة مشعة.....								
45	1	$^{12}_6C$	2	$^{16}_8O$	3	$^{28}_{13}Al$	4	$^{56}_{26}Fe$
المركب الذي صيغته $RCONH_2$ ينتمي الى عائلة.....								
46	1	الأمينات	2	الأميدات	3	النيتريلات	4	الحموض الأمينية
يطلق على المركب $C_6H_5-NH_2$								
47	1	امينو هكسان	2	امينو هكسان حلقي	3	أمينو هكسين حلقي	4	أنيلين
يختلف الجلوكوز عن الفركتوز في								
48	1	عدد ذرات الكربون	2	عدد ذرات الهيدروجين	3	عدد ذرات الأكسجين	4	المجموعة الوظيفية
أخترال الجلوكوز بواسطة مملغم الصوديوم يتكون.....								
49	1	جلايكوليك	2	جليسرول	3	جلوكونيك	4	سوربيتول
الليبيدات عبارة عن								
50	1	كحولات	2	استرات	3	إثيرات	4	أحماض كربوكسيلية

الإجابة الصحيحة	ر.س
1	41
3	42
4	43
3	44
3	45
2	46
4	47
4	48
4	49
2	50
عدد الأسئلة	ال
50	

الإجابة الصحيحة	ر.س
1	21
2	22
4	23
2	24
3	25
2	26
1	27
3	28
3	29
4	30
1	31
4	32
2	33
3	34
4	35
2	36
2	37
2	38
3	39
2	40

الإجابة الصحيحة	ر.س
1	1
2	2
1	3
1	4
2	5
2	6
2	7
1	8
2	9
2	10
1	11
1	12
1	13
2	14
2	15
2	16
1	17
1	18
2	19
1	20

سبة الاختبارات - (النظرة

وزارة التربية والتعليم				اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2021-2022م			
قطاع المناهج والتوجيه				المادة			
				الكيمياء			
ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي:							
1	طبقة الخبث تمنع تأكسد الحديد في الفرن اللافح .						
2	يتفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف مكوناً كلوريد الحديد III.						
3	تشابه خامات الحديد في تركيبها الكيميائي والمعدني.						
4	يعتبر Fe من العناصر المختزلة الجيدة .						
5	المحتوى الحراري للمتفاعلات في التفاعلات الماصة للحرارة أكبر من النواتج.						
6	يلزم مقدار محدد من الطاقة عند اذابة مول من NaOH						
7	ذوبان NH ₄ OH في الماء طارد للحرارة .						
8	حرارة تكوين Mg في الظروف القياسية +2.						
9	عدد التأكسد للهيدروجين في NaH يساوي -1.						
10	الكاثيون الذي جهد اختزاله أعلى يختزل أولاً.						
11	توضع المادة المراد تنقيتها مهبطاً في خلايا التحليل الكهربى.						
12	يمكن إعادة شحن الخلايا الجافة لاستخدامها.						
13	القنطرة الملحقة تحتوي على محلول الكتروليتي.						
14	تناسب طاقة الترابط النووي تناسباً طردياً مع عدد النيوكليونات في النواة.						
15	تجرى التفاعلات النووية في ظروف عادية واحتياطات امان بسيطة.						
16	مع حدوث الأسر الإلكتروني ينتج بروتون من نيوترون.						
17	الأمينات الأولية لها قدرة على تكوين روابط هيدروجينية.						
18	عند نزع جزئ ماء من الاميدات غير المستبدلة تعطي نيتريلات .						
19	يوجد سكر الجلوكوز في العنب .						
20	البروتينات مركبات عضوية يمثل النيتروجين 19% من وزنها.						
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:							
21	يتواجد الحديد بنسبة تصل الى 70% في خام.....						
1	الماجنيثايت	2	الهيماتيت	3	الليمونايت	4	السيدريت
22	عند تفاعل Fe ₃ O ₄ مع CO ينتج CO ₂ و						
1	Fe	2	FeO	3	Fe ₂ O ₃	4	FeCO ₃
23	فلز غالي الثمن						
1	Zn	2	Sc	3	Ti	4	Ni
24	السلسلة الانتقالية الثانية يتم فيها ملء المستوى الفرعي						
1	3d	2	4d	3	5d	4	6d
25	إضافة محلول KSCN إلى محلول FeCl ₃ يتكون						
1	راسب أزرق	2	راسب أصفر	3	راسب بني	4	لون أحمر دموي
26	رمز يعبر عن تغير حراري فيزيائي ...						
1	ΔH _f	2	ΔH _c	3	ΔH _s	4	ΔH _u
27	10 جم من النحاس (0.387 جول /جم.م°) د ₁ - د ₂ = 25 م° يلزم حرارةجول						
1	96.75	2	75.96	3	69.57	4	57.69
28	التغير الحراري الناتج من تحضير مول واحد لمركب من عناصره الأولية هي حرارة ...						
1	الاحتراق	2	التعادل	3	التكوين	4	الذوبان
29	لحساب حرارة التفاعل بطريقة غير مباشرة يستخدم						
1	المسعر الحراري	2	قانون فارادي	3	حرارة الاحتراق	4	قانون هس
30	من التفاعل الآتي: ΔH = -296.1 KJ/mol SnO (s) + ½ O ₂ (g)→ SnO ₂ (g) حرارة تكوين = 581 كيلو جول/مول، فإن حرارة تكوين SnO هي..... كيلو جول/مول.						
1	284.9+	2	284.9-	3	877.1+	4	877.1-
31	كمية الحرارة المخزونة في المادة عند تكوينها يرمز لها بالرمز						
1	ΔH	2	H	3	ΔH _c ⁰	4	ΔH _s ⁰
32	إذا علمت أن جهد أكسدة X = -0.34 فولت وجهد اختزال Y = -0.45 فولت فإن جهد الخلية فولت.						
1	0.78	2	0.79	3	0.34	4	0.45
33	من تطبيقات التحليل الكهربى						
1	خلية الزنق	2	طلاء المعادن	3	إنتاج مياه الشرب	4	بطارية السيارة

وزارة التربية والتعليم				قطاع المناهج والتوجيه				المادة				الكيمياء				اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2021-2022م			
عند إمرار كمية من الكهرباء قدرها (0.5) فارادي في محلول يحتوي علي كاتيون فلز ترسب منه (4.5) جم فإن الكتلة المكافئة لهذا الفلز تساوي				1	4.5	2	9	3	18	4	27								
لإنتاج ماء الشرب نستخدم خلايا				1	خزن الطاقة	2	قاعدية	3	الوقود	4	الهيدروجين								
خلايا تعتمد في عملها على الهيدروجين والأكسجين				1	خزن الطاقة	2	الكارصين - كربون	3	الوقود	4	الزئبق								
تختلف الخلية القاعدية عن خلية الزئبق في مادة				1	المصعد	2	المهبط	3	الالكتروليت	4	الغطاء الخارجي								
العامل المختزل الأقوى جهد اختزاله				1	1.36	2	2.87	3	0.8	4	-0.14								
الرمز الذي يمثل خلية جلفانية				1	M/M ⁺ //X/X ⁺	2	M ⁺ /M//X/X ⁺	3	M ⁺ /M//X ⁺ /X	4	M/M ⁺ //X ⁺ /X								
المصعد عجينة من Zn-KOH في خلايا				1	الزئبق والقاعدية	2	الكارصين-كربون	3	خزن الطاقة والزئبق	4	القاعدية والوقود								
إذا كانت نسبة $^{12}_6X$: $^{14}_6X$ هي 9 : 1 فإن الكتلة الذرية للعنصر تساوي ...				1	6	2	12	3	12.2	4	13.8								
المهدئ في المفاعل النووي عبارة عن				1	الكربون	2	مصهور الصوديوم	3	الكاديوم	4	البورون								
نواة $^{16}_8X$ متوسط طاقة الترابط لها 8 م.أ.ف فإن طاقة الترابط النووي تساوي م.أ.ف.				1	24	2	48	3	128	4	184								
الاشعة النووية التي سرعتها تساوي سرعة الضوء				1	γ	2	α	3	β^+	4	β^-								
أي الانوية التالية أكثر استقراراً				1	$^{28}_{14}\text{Si}$	2	$^{15}_5\text{B}$	3	$^{7}_3\text{Li}$	4	$^{253}_{100}\text{Fm}$								
أي من المركبات التالية لا يعد أمينات ...				1	بيريدين	2	أنيلين	3	يوريا	4	بيبردين								
يسمى المركب $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$				1	بيريدين	2	أنيلين	3	بيبردين	4	سايكلو هكسيل أمين								
يحتوي الجلوكوز في الصيغة التركيبية على المجموعة الوظيفية				1	كيتون	2	كربونيل	3	الدهيد	4	اثير								
أكسدة الجلوكوز بماء البروم يعطي				1	جلالكونيك	2	جليسول	3	سوربيتول	4	جلوكونيك								
تفاعل الجليسرول مع ثلاث جزيئات حمض دهني ينتج				1	البروتينات	2	الليبيدات	3	الكربوهيدرات	4	الفيتامينات								

L

ر.س	الاجابة الصحيحة
41	3
42	1
43	3
44	3
45	1
46	3
47	2
48	3
49	4
50	2
عدد الاسئلة	ال
50	

سبة الاختبارات - (النظري)

ر.س	الاجابة الصحيحة	ر.س	الاجابة الصحيحة
1	1	21	1
2	2	22	2
3	3	23	3
4	4	24	2
5	2	25	4
6	2	26	3
7	1	27	1
8	2	28	3
9	1	29	4
10	1	30	2
11	2	31	2
12	2	32	2
13	1	33	2
14	1	34	2
15	2	35	3
16	2	36	3
17	1	37	2
18	1	38	4
19	1	39	4
20	2	40	1

AS EXAM PAPER 17/01

[T.me/Third_secondary17](https://t.me/Third_secondary17)
[T.me/kabooltep](https://t.me/kabooltep)
[T.me/Doctor_future1](https://t.me/Doctor_future1)

وزارة التربية والتعليم		اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2021-2022م		قطاع المناهج والتوجيه		المادة		الكيمياء	
ظلل في ورقة الاجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي:									
1									طبقة الخبث تمنع تأكسد الحديد في الفرن اللافيح .
2									يتفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف مكوناً كلوريد الحديد III.
3									تشابه خامات الحديد في تركيبها الكيميائي والمعدني.
4									يعتبر Fe من العناصر المختزلة الجيدة .
5									المحتوى الحراري للنواتج أكبر من المحتوى الحراري للمتفاعلات في التفاعل الطارد للحرارة.
6									عندما تكون قيمة ΔH سالبة فإن التفاعل طارد للحرارة .
7									ذوبان نترات الأمونيوم في الماء يؤدي إلى ارتفاع درجة حرارة المحلول.
8									الحالة القياسية للعناصر وجود عنصر عند 25م° وضغط 1 جو .
9									عدد تأكسد المنجنيز في $(MnO_4)^-$ هو +7.
10									يزداد جهد اختزال الايونات السالبة بزيادة التركيز.
11									المصعد في خلايا التحليل الكهربائي شحنته سالبة.
12									ينتج عن التفاعلات الكيميائية في الخلية الجلفانية طاقة كهربائية .
13									قطب الخلية الجلفانية متشابهان في النوع والوظيفة.
14									تناسب طاقة الترابط النووي تناسباً طردياً مع عدد النيوكليونات في النواة.
15									تلعب الالكترونات دوراً أساسياً في التفاعلات النووية.
16									مع حدوث الأسر الإلكتروني ينتج بروتون من نيوترون.
17									يقل ذوبان الأمين في الماء مع زيادة عدد ذرات الكربون في الجزيء.
18									يمكن تحضير النيتريلات من نزع جزئ ماء من اميد احادي الاستبدال.
19									نسبة الكربوهيدرات في النبات 20 %
20									تدخل البروتينات في بناء الخلايا الحية .
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:									
21	نسبة الحديد في خام الهيماتيت هي %								
	1	70-40	2	50 – 45	3	57.14 - 25.53	4	40-35	
22	يختزل الماجنيثايت في الفرن العالي مكوناً.....								
	1	Fe_2O_3	2	Fe	3	FeO	4	Fe_3O_4	
23	أي من التالي يميز المجموعة (VIB)								
	1	التفاعل بشدة مع الماء	2	مقاومة فائقة للتآكل	3	غالبية الثمن	4	كيمياء بسيطة	
24	يتم امتلاء المستوى الفرعي 4d في الدورة								
	1	الرابعة	2	الخامسة	3	السادسة	4	السابعة	
25	عند إضافة محلول هيدروكسيد الصوديوم إلى محلول الحديد II يتكون								
	1	راسب بني	2	راسب أخضر	3	راسب أزرق	4	لون أحمر دموي	
26	واحد من التغيرات الحرارية الاتية فيزيائي هي حرارة								
	1	التكوين	2	الاحتراق	3	الذوبان	4	التعادل	
27	قطعة كتلتها (10جم) وحرارتها النوعية (8. جول/جم.م°) امتصت حرارة مقدارها 153 جول فارتفعت حرارتها إلىم°.								
	1	4.5	2	5.5	3	6.5	4	8.5	
28	كمية الحرارة المنطلقة أو الممتصة عند تكوين مول واحد من المركب من عناصره الأولية في حالتها القياسية حرارة								
	1	الذوبان	2	التعادل	3	التكوين	4	الاحتراق	
29	يعتبر قانون هس أحد نتائج قانون حفظ.....								
	1	الكتلة	2	المادة	3	الطاقة	4	الكتلة والطاقة	
30	من التفاعل $(CO + 0.5O_2 \rightarrow CO_2)$ إذا كانت حرارة تكوين كل من CO_2 ، CO تساوي (-393.5 ، -110.5) كيلو جول/مول فإن حرارة التفاعلكيلوجول / مول								
	1	283-	2	283+	3	504-	4	504+	
31	الرمز ΔH يمثل.....								
	1	حرارة التفاعل	2	المحتوى الحراري	3	السعة الحرارية	4	الحرارة النوعية	
32	إذا علمت جهود اختزال النيكل والحديد هي (-0.77 ، -0.25) فولت على الترتيب فإن القوة الدافعة للخلية تساوي.....فولت								
	1	0.52	2	0.92	3	1.02	4	0.25	
33	أي من التالي خلايا تحليل كهربائي ...								
	1	الزئبق	2	الوقود	3	خزن الطاقة	4	تنقية المعادن	
34	لترسيب 24جم من Mg^{2+} (II) فإن كمية الكهرباء تساوي.....فاراد.								
	1	0.5	2	1	3	1.5	4	2	

وزارة التربية والتعليم				قطاع المناهج والتوجيه				
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2021-2022م				المادة				
الكيمياء								
الطاقة النظيفة هي الناتجة من خلية								
35	1	الزئبق	2	خزن الطاقة	3	الوقود	4	الخارصين - كربون
خلايا تعتمد في عملها على الهيدروجين والأكسجين.....								
36	1	خزن الطاقة	2	الخارصين - كربون	3	الوقود	4	الزئبق
تشابه خلية الزئبق والخلية القاعدية في								
37	1	المصعد	2	المهبط	3	ق.د.ك	4	الكاثود
أقوى عامل مختزل في السلسلة الكهروكيميائية								
38	1	F	2	Cl	3	O	4	Li
لحساب جهود الاختزال القياسية يستخدم قطب من								
39	البلاتين		النحاس		الهيدروجين		الأكسجين	
المصعد في الخلية القاعدية.....								
40	1	MnO ₂	2	HgO	3	PbO ₂	4	Zn - KOH
41	للنحاس نظيران هما : ⁶³ Cu و ⁶⁵ Cu ونسبة وجودهما في الطبيعة 69% و 31% على التوالي فإن الكتلة الذرية للنحاس تساوي...							
	1	62.63	2	63.62	3	64.38	4	65.64
42	لها القدرة على امتصاص النيوترونات في المفاعل النووي ...							
	1	ميرد	2	مهدي	3	قضبان التحكم	4	الدرع الواقي
43	طاقة الترابط النووي لنواة ³⁶ Kr = 722.4 م.إ.ف ومتوسط الطاقة = 8.6 م.إ.ف فإن عدد النيوكليونات = ...							
	1	36	2	48	3	84	4	124
44	الجسيم النووي الذي يتميز بقدرة كبيرة على تأين الغازات							
	1	ألفا	2	بيتا	3	جاما	4	البوزيترون
45	النواة الأكثر استقراراً هي							
	1	¹⁴ C ₆	2	¹⁶ O ₈	3	²⁸ Al ₁₃	4	⁵⁶ Fe ₂₆
46	أي من التالي أميد							
	1	الانيلين	2	البيريدين	3	البيريدين	4	اليوريا
47	يسمى المركب (CH ₃) ₂ NH بـ							
	1	ميثيل أمين	2	ثنائي ميثيل أمين	3	ثنائي إيثيل أمين	4	ثلاثي ميثيل أمين
48	الصيغة الحلقية للفركتوز.....							
	1	سداسية	2	ثلاثية	3	خماسية	4	ثنائية
49	أكسدة الجلوكوز بماء البروم يعطي.....							
	1	جلايكوليك	2	جليسرول	3	سوربيتول	4	جلوكونيك
50	يُعد مركب ثلاثي الجلسريد من							
	1	الانزيمات	2	الفيتامينات	3	الليبيدات	4	البروتينات

L

ر.س	الاجابة الصحيح
41	2
42	3
43	3
44	1
45	4
46	4
47	2
48	3
49	4
50	3
عدد الاسئلة	

ر.س	الاجابة الصحيحة
21	2
22	3
23	2
24	2
25	2
26	3
27	4
28	3
29	3
30	1
31	1
32	3
33	4
34	4
35	3
36	3
37	1
38	4
39	3
40	4

ر.س	الاجابة الصحيحة
1	1
2	2
3	2
4	1
5	2
6	1
7	2
8	1
9	1
10	2
11	2
12	1
13	2
14	1
15	2
16	2
17	1
18	2
19	2
20	1

[T.me/Third_secondary17](https://t.me/Third_secondary17) [T.me/moeyemen](https://t.me/moeyemen) [T.me/Doctor_future1](https://t.me/Doctor_future1) [T.me/kabooltep](https://t.me/kabooltep)

وزارة التربية والتعليم		اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2021-2022م						
قطاع المناهج والتوجيه		المادة						
الكيمياء								
ظل في ورقة الاجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي:								
1	يمكن استعمال الخبث الناتج من تعدين الحديد في صناعة الإسمنت.							
2	يتفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف مكوناً كلوريد الحديد III.							
3	الصيغة الكيميائية لأكسيد الحديد المغناطيسي هي $Fe_2O_3 \cdot nH_2O$.							
4	الحديد في حالته النقية قاسياً جداً.							
5	المحتوى الحراري للمتفاعلات في التفاعلات الماصة للحرارة أكبر من النواتج.							
6	عندما تكون قيمة ΔH موجبة فإن التفاعل طارد للحرارة .							
7	التكثيف تغير حراري فيزيائي مصحوب بإمتصاص طاقة حرارية.							
8	حرارة تكوين العنصر Hg تساوي صفر							
9	عنقود الفلور في المركب فلوريد الماغنسيوم MgF_2 يساوي 2.							
10	يزداد جهد اختزال الايونات الموجبة بنقص تركيز المحلول.							
11	توضع المادة المراد تنقيتها مهبطاً في خلايا التحليل الكهربائي.							
12	الخلايا الجلفانية تستهلك كهرباء لا تحدث تفاعلات كيميائية .							
13	وظيفة القطرة الملحية غلق الدائرة الكهربائية.							
14	تزداد طاقة الترابط النووي بزيادة عدد النيوكليونات.							
15	الالكترونات أساس التفاعلات النووية.							
16	مع حدوث الأسر الإلكتروني ينتج بروتون من نيوترون.							
17	الأمينات قواعد عضوية ضعيفة.							
18	عند نزع جزئ ماء من الاميدات غير المستبدلة تعطي نيتريلات .							
19	الخبز والمكرونة من مصادر الكربوهيدرات .							
20	البروتين عديد الروابط البيبتيدية .							
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:								
21	1	الهيماتيت	2	الماجنيثيت	3	الليمونايت	4	كبريتيد الحديد
22	1	قمة	2	وسط	3	أسفل	4	قاع
23	1	VB	2	VIB	3	IVB	4	VIIB
24	1	3d	2	4d	3	4f	4	5f
25	1	أحمر	2	أزرق	3	أخضر	4	بنّي
26	1	التكوين	2	الاحتراق	3	الذوبان	4	التعادل
27	1	4.5	2	5.5	3	6.5	4	8.5
28	1	الذوبان	2	التعادل	3	التكوين	4	الاحتراق
29	1	بقاء الطاقة	2	فأرادي	3	بقاء الكتلة	4	هس
30	1	178.4-	2	2236-	3	178.4+	4	2236+
31	1	الحرارة	2	السعة الحرارية	3	الحرارة النوعية	4	درجة الحرارة
32	1	0.62	2	0.31	3	0.24	4	0.66
33	1	الخلايا الجافة	2	خزن الطاقة	3	تنقية المعادن	4	خلايا الوقود
34	1	35.75	2	37.15	3	31.75	4	31.57
35	1	المركم الرصاصي	2	الوقود	3	الزئبق	4	الخارصين - كربون

وزارة التربية والتعليم				قطاع المناهج والتوجيه				المادة				الكيمياء				اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2021-2022م			
36				خزن الطاقة				2				2				خلايا تعتمد في عملها على الهيدروجين والأكسجين.....			
1				الزئبق				4				3				الوقود			
37				1				2				3				تتشابه الخلايا القاعدية والزنقي والوقود في			
1				المصعد				2				3				الأكتروليت			
38				1				2				3				أقوى عامل مختزل في السلسلة الكهروكيميائية			
1				F				2				3				O			
39				1				2				3				4			
1				اختزال Al^{+3}				2				3				4			
40				1				2				3				4			
1				MnO ₂				2				3				4			
41				1				2				3				4			
1				35				2				3				4			
42				1				2				3				4			
1				المبرد				2				3				4			
43				1				2				3				4			
1				8.6				2				3				4			
44				1				2				3				4			
1				B ⁰				2				3				4			
45				1				2				3				4			
1				Al ²⁷				2				3				4			
46				1				2				3				4			
1				CH ₃ NH ₂				2				3				4			
47				1				2				3				4			
1				ميثيل أمين				2				3				4			
48				1				2				3				4			
1				عدد ذرات الكربون				2				3				4			
49				1				2				3				4			
1				جلايكوليك				2				3				4			
50				1				2				3				4			
1				كحولات				2				3				4			

الاجابة الصحيحة	ر.س
2	41
4	42
1	43
3	44
4	45
1	46
2	47
4	48
4	49
2	50
عدد الاسئلة	ال

الاجابة الصحيحة	ر.س
2	21
2	22
2	23
1	24
3	25
3	26
4	27
3	28
4	29
3	30
4	31
2	32
3	33
3	34
2	35
3	36
3	37
4	38
4	39
4	40

الاجابة الصحيحة	ر.س
1	1
2	2
2	3
2	4
2	5
2	6
2	7
1	8
2	9
2	10
2	11
2	12
1	13
1	14
2	15
2	16
1	17
1	18
1	19
1	20

وزارة التربية والتعليم		اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2021-2022م		قطاع المناهج والتوجيه		المادة		الكيمياء	
ظلل في ورقة الاجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي:									
1									طبقة الخبث تمنع تأكسد الحديد في الفرن اللافيح .
2									يتفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف مكوناً كلوريد الحديد III.
3									تشابه خامات الحديد في تركيبها الكيميائي والمعدني.
4									يعتبر Fe من العناصر المختزلة الجيدة .
5									المحتوى الحراري للنواتج أكبر من المحتوى الحراري للمتفاعلات في التفاعل الطارد للحرارة.
6									عندما تكون قيمة ΔH سالبة فإن التفاعل طارد للحرارة .
7									ذوبان نترات الأمونيوم في الماء يؤدي إلى ارتفاع درجة حرارة المحلول.
8									الحالة القياسية للعناصر وجود عنصر عند 25م° وضغط 1 جو .
9									عدد تأكسد المنجنيز في $(MnO_4)^-$ هو +7.
10									يزداد جهد اختزال الايونات السالبة بزيادة التركيز.
11									المصعد في خلايا التحليل الكهربائي شحنته سالبة.
12									ينتج عن التفاعلات الكيميائية في الخلية الجلفانية طاقة كهربائية .
13									قطب الخلية الجلفانية متشابهان في النوع والوظيفة.
14									تناسب طاقة الترابط النووي تناسباً طردياً مع عدد النيوكليونات في النواة.
15									تلعب الالكترونات دوراً أساسياً في التفاعلات النووية.
16									مع حدوث الأسر الإلكتروني ينتج بروتون من نيوترون.
17									يقل ذوبان الأمين في الماء مع زيادة عدد ذرات الكربون في الجزيء.
18									يمكن تحضير النيتريلات من نزع جزئ ماء من اميد احادي الاستبدال.
19									نسبة الكربوهيدرات في النبات 20 %
20									تدخل البروتينات في بناء الخلايا الحية .
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:									
21	نسبة الحديد في خام الهيماتيت هي %								
	1	70-40	2	50 – 45	3	57.14 - 25.53	4	40-35	
22	يختزل الماجنيثايت في الفرن العالي مكوناً.....								
	1	Fe_2O_3	2	Fe	3	FeO	4	Fe_3O_4	
23	أي من التالي يميز المجموعة (VIB)								
	1	التفاعل بشدة مع الماء	2	مقاومة فائقة للتآكل	3	غالبية الثمن	4	كيمياء بسيطة	
24	يتم امتلاء المستوى الفرعي 4d في الدورة								
	1	الرابعة	2	الخامسة	3	السادسة	4	السابعة	
25	عند إضافة محلول هيدروكسيد الصوديوم إلى محلول الحديد II يتكون								
	1	راسب بني	2	راسب أخضر	3	راسب أزرق	4	لون أحمر دموي	
26	واحد من التغيرات الحرارية الاتية فيزيائي هي حرارة								
	1	التكوين	2	الاحتراق	3	الذوبان	4	التعادل	
27	قطعة كتلتها (10جم) وحرارتها النوعية (8. جول/جم.م°) امتصت حرارة مقدارها 153 جول فارتفعت حرارتها إلىم°.								
	1	4.5	2	5.5	3	6.5	4	8.5	
28	كمية الحرارة المنطلقة أو الممتصة عند تكوين مول واحد من المركب من عناصره الأولية في حالتها القياسية حرارة								
	1	الذوبان	2	التعادل	3	التكوين	4	الاحتراق	
29	يعتبر قانون هس أحد نتائج قانون حفظ.....								
	1	الكتلة	2	المادة	3	الطاقة	4	الكتلة والطاقة	
30	من التفاعل $(CO + 0.5O_2 \rightarrow CO_2)$ إذا كانت حرارة تكوين كل من CO_2 ، CO تساوي (-393.5 ، -110.5) كيلو جول/مول فإن حرارة التفاعلكيلوجول / مول								
	1	283-	2	283+	3	504-	4	504+	
31	الرمز ΔH يمثل....								
	1	حرارة التفاعل	2	المحتوى الحراري	3	السعة الحرارية	4	الحرارة النوعية	
32	إذا علمت جهود اختزال النيكل والحديد هي (-0.77 ، -0.25) فولت على الترتيب فإن القوة الدافعة للخلية تساوي.....فولت								
	1	0.52	2	0.92	3	1.02	4	0.25	
33	أي من التالي خلايا تحليل كهربائي ...								
	1	الزئبق	2	الوقود	3	خزن الطاقة	4	تنقية المعادن	
34	لترسيب 24جم من Mg^{2+} (II) فإن كمية الكهرباء تساوي..... فاراد.								
	1	0.5	2	1	3	1.5	4	2	

وزارة التربية والتعليم				اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2021-2022م				
قطاع المناهج والتوجيه		المادة		الكيمياء				
الطاقة النظيفة هي الناتجة من خلية								
35	1	الزئبق	2	خزن الطاقة	3	الوقود	4	الخارصين - كربون
خلايا تعتمد في عملها على الهيدروجين والأكسجين.....								
36	1	خزن الطاقة	2	الخارصين - كربون	3	الوقود	4	الزئبق
تشابه خلية الزئبق والخلية القاعدية في								
37	1	المصعد	2	المهبط	3	ق.د.ك	4	الكاثود
أقوى عامل مختزل في السلسلة الكهروكيميائية								
38	1	F	2	Cl	3	O	4	Li
لحساب جهود الاختزال القياسية يستخدم قطب من								
39	البلاتين		النحاس		الهيدروجين		الأكسجين	
المصعد في الخلية القاعدية.....								
40	1	MnO ₂	2	HgO	3	PbO ₂	4	Zn - KOH
للنحاس نظيران هما : ⁶³ Cu و ⁶⁵ Cu ونسبة وجودهما في الطبيعة 69% و 31% على التوالي فإن الكتلة الذرية للنحاس تساوي...								
41	1	62.63	2	63.62	3	64.38	4	65.64
لها القدرة على امتصاص النيوترونات في المفاعل النووي ...								
42	1	ميرد	2	مهدي	3	قضبان التحكم	4	الدرع الواقي
طاقة الترابط النووي لنواة ³⁶ Kr = 722.4 م.إ.ف ومتوسط الطاقة = 8.6 م.إ.ف فإن عدد النيوكليونات = ...								
43	1	36	2	48	3	84	4	124
الجسيم النووي الذي يتميز بقدرة كبيرة على تأين الغازات								
44	1	ألفا	2	بيتا	3	جاما	4	البوزيترون
النواة الأكثر استقراراً هي								
45	1	¹⁴ C ₆	2	¹⁶ O ₈	3	²⁸ Al ₁₃	4	⁵⁶ Fe ₂₆
أي من التالي أميد								
46	1	الانيلين	2	البيريدين	3	البيريدين	4	اليوريا
يسمى المركب (CH ₃) ₂ NH بـ								
47	1	ميثيل أمين	2	ثنائي ميثيل أمين	3	ثنائي إيثيل أمين	4	ثلاثي ميثيل أمين
الصيغة الحلقية للفركتوز.....								
48	1	سداسية	2	ثلاثية	3	خماسية	4	ثنائية
أكسدة الجلوكوز بماء البروم يعطي.....								
49	1	جلايكوليك	2	جليسرول	3	سوربيتول	4	جلوكونيك
يُعد مركب ثلاثي الجلسريد من								
50	1	الانزيمات	2	الفيتامينات	3	الليبيدات	4	البروتينات

الاجابة الصحیحة	ر.س
2	41
3	42
3	43
1	44
4	45
4	46
2	47
3	48
4	49
3	50
عدد الاسئلة	الم

الاجابة الصحیحة	ر.س
2	21
3	22
2	23
2	24
2	25
3	26
4	27
3	28
3	29
1	30
1	31
3	32
4	33
4	34
3	35
3	36
1	37
4	38
3	39
4	40

الاجابة الصحیحة	ر.س
1	1
2	2
2	3
1	4
2	5
1	6
2	7
1	8
1	9
2	10
2	11
1	12
2	13
1	14
2	15
2	16
1	17
2	18
2	19
1	20

وزارة التربية والتعليم				اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2021-2022م			
قطاع المناهج والتوجيه		المادة		الكيمياء			
ظلل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي:							
1	نسبة الكربون في الحديد الفضي 12%.						
2	يتفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك مكوناً كلوريد الحديد II.						
3	تختلف خامات الحديد في تركيبها الكيميائي والمعدني.						
4	الحديد في حالته النقية قاسياً جداً.						
5	المحتوى الحراري لنواتج التفاعلات الماصة للحرارة أكبر من نواتج التفاعلات الطاردة.						
6	عندما تكون قيمة ΔH سالبة فإن التفاعل طارد للحرارة .						
7	يصاحب ذوبان NaOH في الماء إنطلاق حرارة.						
8	حرارة التكوين القياسية لأي عنصر عند الظروف القياسية تساوي صفر.						
9	عدد تأكسد الكبريت في المركب $Na_2S_2O_3$ هو +4						
10	يزيد جهد اختزال الأيونات السالبة بزيادة تركيز المحلول الإلكتروليتي.						
11	المصعد في خلايا التحليل الكهربائي شحنته سالبة.						
12	ينتج عن التفاعلات الكيميائية في الخلية الجلفانية طاقة كهربية .						
13	قطب الخلية الجلفانية متشابهان في النوع والوظيفة.						
14	كلما زاد عدد النيوكليونات في النواة قلت طاقة الترابط النووي.						
15	يصاحب التفاعلات الكيميائية تغيرات هائلة في الطاقة.						
16	مع حدوث الأسر الإلكتروني ينتج بروتون من نيوترون.						
17	يقل ذوبان الأمين في الماء مع زيادة عدد ذرات الكربون في الجزيء.						
18	عند نزع جزئ ماء من الاميدات غير المستبدلة تعطي نيتريلات .						
19	نسبة الكربوهيدرات في النبات 20 %						
20	تتكون البروتينات من وحدات نباتية تسمى الببتيدية .						
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الاختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:							
21	نسبة الحديد كبيرة في خام.....						
1	الماجنيتايت	2	الهيماتيت	3	الليمونايت	4	السيدريت
22	عملية اختزال FeO الى Fe في الفرن اللافيج تتم فيالفرن.						
1	قمة	2	وسط	3	أسفل	4	خارج
23	احد هذه العناصر لا يتأثر بالعوامل المؤكسدة او الاحماض المعدنية القوية هو						
1	Sc	2	V	3	Cd	4	Hf
24	السلسلة الانتقالية الثانية يتم فيها ملء المستوى الفرعي						
1	3d	2	4d	3	5d	4	6d
25	إضافة محلول KSCN إلى محلول $FeCl_3$ يتكون						
1	راسب أزرق	2	راسب أصفر	3	راسب بني	4	لون أحمر دموي
26	تغير حراري فيزيائي						
1	الاحتراق	2	التعادل	3	التكوين	4	التبخير
27	قطعة حديد حرارتها النوعية 0.449 جول / جم .°م وكتلتها 40 جم بردت من (40 - 20) °م فإن كمية الحرارة المفقودة تساويجول						
1	0.22	2	0.989	3	359.2	4	1781
28	عدد مولات الألومنيوم اللازمة لتكوين مول واحد من أكسيد الألومنيوم (Al_2O_3) تساوي.....						
1	1	2	2	3	3	4	4
29	لحساب حرارة التفاعلات الخطرة والمعقدة يستخدم قانون						
1	بقاء الكتلة	2	فاراداي	3	بقاء الطاقة	4	هس
30	يحترق ثاني كبريتيد الكربون حسب المعادلة: $\Delta H = -1077KJ/mol$ $CS_2 + 3O_2 \rightarrow CO_2 + 2SO_2$ علماً بأن : ΔH_f° لـ (SO_2 ، CO_2) على الترتيب (-393.5 ، -297) كيلو جول/مول. فإن حرارة تكوين CS_2 هي.....كيلو جول/مول.						
1	84.2-	2	75.5 +	3	87.5-	4	89.5 +
31	كمية الحرارة المخزونة في المادة عند تكوينها						
1	حرارة التعادل	2	حرارة التفاعل	3	المحتوى الحراري	4	حرارة التكوين
32	إذا علمت ان جهود الاختزال القياسية لكل من Fe ، Sn على الترتيب (-0.14 ، -0.45) فولت . فإن قيمة ΔE للخليةفولت						
1	0.31	2	0.5	3	0.59	4	0.24
33	من تطبيقات التحليل الكهربائي						
1	خلية الزنق	2	طلاء المعادن	3	انتاج مياه الشرب	4	بطارية السيارة
34	لترسيب 18جم من Al^{3+} الوزن الذري = 27 تحتاج إلى كمية من الكهرباء تساوي فاراد.						
1	1	2	2	3	3	4	4

وزارة التربية والتعليم						اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2021-2022م					
قطاع المناهج والتوجيه			المادة			الكيمياء					
البطارية المستخدمة في مقويات السمع.....									35		
1	خارصين - كربون	2	القاعدية	3	الزئبق	4	الوقود				
في خلايا خزن الطاقة تكون البطارية مستهلكة تماماً عندما تكون القراءة.....									36		
1	1	2	1.1	3	1.5	4	1.6				
تشابه الخلايا القاعدية والزنبرق والوقود في									37		
1	المصعد	2	المهبط	3	الألكتروليت	4	ق.د.ك				
أي من المواد التالية عامل مختزل قوي									38		
1	الاكسجين	2	الكلور	3	الليثيوم	4	الفلور				
عند اتصال المادة المختزلة والمؤكسدة وصاحبة انتقال الإلكترونات تنبج طاقة :									39		
1	كهربية	2	حرارية	3	ضوئية	4	حركية				
المهبط في الخلية القاعدية.....									40		
1	PbO ₂	2	HgO	3	O ₂	4	MnO ₂				
إذا كانت نسبة ³⁵ X ₁₇ : ³⁷ X ₁₇ هي 90% ، 10% فإن الكتلة الذرية للعنصر X تساوي و.ك.ذ.									41		
1	35	2	35.2	3	36.5	4	37				
لإبطاء سرعة النيوترونات في المفاعل النووي يستخدم									42		
1	الصوديوم	2	الكاديوم	3	الجرافيت	4	اليورانيوم				
إذا علمت أن طاقة الترابط النووي لنواة ² H = 4.446 م.أ.ف فإن متوسط طاقة الترابط النووي يساوي م.أ.ف.									43		
1	6.44	2	1.25	3	8.92	4	2.223				
عند تحويل البروتون الى نيوترون تنطلق.....									44		
1	⁰ +β	2	⁴ He	3	⁰ -β	4	γ				
نواة العنصر الأكثر استقراراً هي....									45		
1	²⁷ Al ₁₃	2	³⁹ K ₁₉	3	⁴⁰ Ar ₁₈	4	⁵⁶ Fe ₂₆				
خسف هوفمان للاميدات غير المستبدلة يعطي.....									46		
1	أمين	2	حمض اميني	3	نيتريل	4	حمض هيدروكسيلي				
يسمى المركب C ₆ H ₅ NH ₂									47		
1	بيريدن	2	أنيلين	3	بيبريدن	4	سايكلو هكسيل أمين				
الصيغة الحلقية للفركتوز.....									48		
1	سداسية	2	ثلاثية	3	خماسية	4	ثنائية				
أكسدة الجلوكوز بماء البروم نحصل على									49		
1	أستر	2	اينثر	3	كحول أولي	4	حمض				
يُعد مركب ثلاثي الجلسريد من									50		
1	الانزيمات	2	الفيتامينات	3	الليبيدات	4	البروتينات				

الاجابة الصحیحة	ر.س
2	41
3	42
4	43
1	44
4	45
1	46
2	47
3	48
4	49
3	50
عدد الاسئلة	الى

الاجابة الصحیحة	ر.س
1	21
3	22
2	23
2	24
4	25
4	26
3	27
2	28
4	29
4	30
3	31
1	32
2	33
2	34
3	35
1	36
3	37
3	38
2	39
4	40

الاجابة الصحیحة	ر.س
2	1
1	2
1	3
2	4
1	5
1	6
1	7
1	8
2	9
2	10
2	11
1	12
2	13
2	14
2	15
2	16
1	17
1	18
2	19
0	20

****فهرس_كيمياء_3ث ملخصات ونماذج***

السلسلة_المختارة_كيمياء_ثالث_2021.

https://t.me/Doctor_future1/5913

ملخص قوانين الكيمياء.

https://t.me/Third_secondary17/553

الأساسيات_في_الكيمياء_عبدالله_المخلافي

https://t.me/Third_secondary17/552

ملخص_الكيمياء_الثالث_الثانوي.

https://t.me/Third_secondary17/551

ملخص_كيمياء_ثالث_ثانوي_معاذ_البريهي.

https://t.me/Third_secondary17/550

نماذج_صح_وخطا_كيمياء_كل_الوحدات

https://t.me/Third_secondary17/567

أسئلة_الطريقة_الجديدة_لجميع_الوحدات_2020

https://t.me/Third_secondary17/570

بنك اسئلة كيمياء ثالث ثانوي 250سوال وجواب

https://t.me/Doctor_future1/5910

فيديوهات التعليميه الكيمياء

https://t.me/Third_secondary17/325

ملخصات_ماده الكيمياء

https://t.me/Third_secondary17/548

نماذج_كيمياء_سابقه متعدده

https://t.me/Third_secondary17/562

نماذج كيمياء ثالث ثانوي 2021.

https://t.me/Third_secondary17/780

https://t.me/Third_secondary17/732 اختبار_كيمياء_ثالث_ثانوي رائع

https://t.me/Third_secondary17