

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 اللافتح .		
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 <sub>4</sub> 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 الملحية 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 <sub>3</sub> O <sub>4</sub> مع CO ينتج CO <sub>2</sub> و .....		
1	Fe	2	FeO
3	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	4	FeCO <sub>3</sub>
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 <sub>3</sub> يتكون .....		
1	راسب أزرق	2	راسب أصفر
3	راسب بني	4	لون أحمر دموي
26	رمز يعبر عن تغير حراري فيزيائي ...		
1	ΔH <sub>f</sub>	2	ΔH <sub>c</sub>
3	ΔH <sub>s</sub>	4	ΔH <sub>u</sub>
27	10 جم من النحاس (0.387 جول /جم.م°) د <sub>1</sub> - د <sub>2</sub> = 25 م° يلزم حرارة .....جول		
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 <sub>2</sub> (g)→ SnO <sub>2</sub> (g) حرارة تكوين SnO هي ..... 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 <sub>c</sub> <sup>0</sup>	4	ΔH <sub>s</sub> <sup>0</sup>
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	
34	1	4.5	2	9	3	18	4	27	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	.....
35	1	خزن الطاقة	2	قاعدية	3	الوقود	4	الهيدروجين	إنتاج ماء الشرب نستخدم خلايا .....
	1	خزن الطاقة	2	قاعدية	3	الوقود	4	الهيدروجين	..... خلايا تعتمد في عملها على الهيدروجين والأكسجين .....
36	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 .....
37	1	المصعد	2	المهبط	3	الالكتروليت	4	الغطاء الخارجي	.....
	1	المصعد	2	المهبط	3	الالكتروليت	4	الغطاء الخارجي	.....
38	1	1.36	2	2.87	3	0.8	4	-0.14	الرمز الذي يمثل خلية جلفانية .....
	1	1.36	2	2.87	3	0.8	4	-0.14	.....
39	1	M/M <sup>+</sup> //X/X <sup>+</sup>	2	M <sup>+</sup> /M//X/X <sup>+</sup>	3	M <sup>+</sup> /M//X <sup>+</sup> /X	4	M/M <sup>+</sup> //X <sup>+</sup> /X	المصعد عجيبة من Zn-KOH في خلايا .....
	1	M/M <sup>+</sup> //X/X <sup>+</sup>	2	M <sup>+</sup> /M//X/X <sup>+</sup>	3	M <sup>+</sup> /M//X <sup>+</sup> /X	4	M/M <sup>+</sup> //X <sup>+</sup> /X	.....
40	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	الزئبق والقاعدية	2	الكارصين-كربون	3	خزن الطاقة والزئبق	4	القاعدية والوقود	.....
41	1	6	2	12	3	12.2	4	13.8	المهدئ في المفاعل النووي عبارة عن .....
	1	6	2	12	3	12.2	4	13.8	.....
42	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	الكربون	2	مصهور الصوديوم	3	الكاديوم	4	البورون	.....
43	1	24	2	48	3	128	4	184	الإشعة النووية التي سرعتها تساوي سرعة الضوء .....
	1	24	2	48	3	128	4	184	.....
44	1	${}^0_{-1}B$	2	$\alpha$	3	$\gamma$	4	${}^{+1}B^0$	أي الانوية التالية أكثر استقراراً .....
	1	${}^0_{-1}B$	2	$\alpha$	3	$\gamma$	4	${}^{+1}B^0$	.....
45	1	${}^{28}_{14}Si$	2	${}^{15}_5B$	3	${}^7_3Li$	4	${}^{253}_{100}Fm$	أي من المركبات التالية لا يعد أمينات ...
	1	${}^{28}_{14}Si$	2	${}^{15}_5B$	3	${}^7_3Li$	4	${}^{253}_{100}Fm$	.....
46	1	بيريدين	2	أنيلين	3	يوريا	4	بيبريدين	يسمى المركب $C_6H_5NH_2$ .....
	1	بيريدين	2	أنيلين	3	يوريا	4	بيبريدين	.....
47	1	بيريدين	2	أنيلين	3	بيبريدين	4	سايكلو هكسيل أمين	يحتوي الجلوكوز في الصيغة التركيبية على المجموعة الوظيفية .....
	1	بيريدين	2	أنيلين	3	بيبريدين	4	سايكلو هكسيل أمين	.....
48	1	كيتون	2	كربونيل	3	الدهيد	4	إيثر	أكسدة الجلوكوز بماء البروم يعطي .....
	1	كيتون	2	كربونيل	3	الدهيد	4	إيثر	.....
49	1	جلايكوليك	2	جليسول	3	سوربيتول	4	جلوكونيك	تفاعل الجليسرول مع ثلاث جزيئات حمض دهني ينتج .....
	1	جلايكوليك	2	جليسول	3	سوربيتول	4	جلوكونيك	.....
50	1	البروتينات	2	الليبيدات	3	الكربوهيدرات	4	الفيتامينات	.....
	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 - ( النظا

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)