



بمبارحة اختيار امتحان



الجمهورية العربية السورية
وزارة التربية والتعليم
قطاع المناهج والتوجيه
الإدارة العامة للمناهج

مادة

الكيمياء

لصف الثالث الثانوي من مرحلة التعليم الثانوي

2021

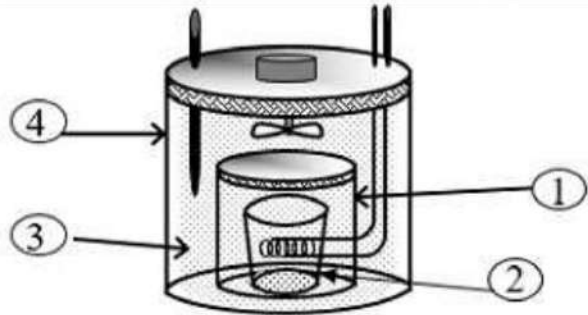
4	3	2	1	س	4	3	2	1	س
●	●	●	●	36	●	●	●	●	21
●	●	●	●	37	●	●	●	●	22
●	●	●	●	38	●	●	●	●	23
●	●	●	●	39	●	●	●	●	24
●	●	●	●	40	●	●	●	●	25
●	●	●	●	41	●	●	●	●	26
●	●	●	●	42	●	●	●	●	27
●	●	●	●	43	●	●	●	●	28
●	●	●	●	44	●	●	●	●	29
●	●	●	●	45	●	●	●	●	30
●	●	●	●	46	●	●	●	●	31
●	●	●	●	47	●	●	●	●	32
●	●	●	●	48	●	●	●	●	33
●	●	●	●	49	●	●	●	●	34
●	●	●	●	50	●	●	●	●	35

دعواتكم

احمد الحسني

- 📍 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 2020-2021م	
قطاع المناهج والتوجيه		المادة	
الكيمياء			
ظل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.			
1	()	يتم تقدير عمر الأرض من خلال النشاط الإشعاعي لليورانيوم.	
2	()	توضع المادة المراد طلاؤها بالتحليل الكهربائي مهبطاً.	
3	()	الامين الأولي ترتبط فيه ذرة النيتروجين بمجموعتي الكيل.	
4	()	الخواص الفيزيائية للنظام تحدد حالته.	
5	()	الأشعة السينية تشبه الأشعة الصادرة من أملاح اليورانيوم.	
6	()	السعة الحرارية للمسر تساعد في معرفة حرارة الاحتراق القياسية للمواد.	
7	()	يتكون السكر من وحدتي جلوكوز.	
8	()	يُختزل الاميد غير المستبدل مكوناً أمين ثانوي.	
9	()	عملية الأسر الإلكتروني تزيد في العدد الذري.	
10	()	كمية الحديد في الهيماتيت أقل من الليمونيت.	
11	()	كتلة الألومنيوم [Al =27] عند مرور 386000 كولوم في محلول $AlCl_3$ تساوي 46 جم.	
12	()	انصهار الحديد يزداد حجمه بمقدار 4.4%.	
13	()	إتصال المادة المتأكسدة مع المادة المختزلة ينتج عنه طاقة كهربائية.	
14	()	عدد تأكسد الحديد في Fe_3O_4 يساوي +4.	
15	()	يتفاعل الجير مع الشوائب مكوناً طبقة الخبث.	
16	()	المصعد في الخلية الجلفانية موجب الشحنة.	
17	()	تحتوي الدهون على وفرة من الحموض الدهنية غير المشبعة.	
18	()	يلزم مقدار محدد من الطاقة عند إذابة مول من NaOH.	
19	()	نصف خلية الهيدروجين القياسية تحدد نوع الجهد للقطب المرتبط بها بقيمته.	
20	()	يساعد عنصر الكاديوم على إيقاف عمل المفاعل النووي.	
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.			
21	يسمى المركب $C_2H_5NHCH_3$		
1	بروبيل امين	2	ميثيل ايثيل امين
3	ميثيل بروبييل امين	4	ايثيل امين
22	يعتبر السكنديوم Sc^{21} أول عنصر انتقالي لذا تكافؤه يساوي.....		
1	أحادي	2	ثلاثي
3	ثلاثي	4	رباعي
23	الصيغة العامة للنيتريلات.....		
1	RCN	2	R-NH ₂
3	R-CONH ₂	4	R-COOH
24	يتفاعل الحديد الساخن حتى الاحمرار مع بخار الماء مكوناً...		
1	Fe ₂ O ₃	2	FeO
3	Fe ₃ O ₄	4	Fe ₂ O ₃ . nH ₂ O
25	كمية الحرارة المفقودة لكتلة 20 جم من معدن حرارته النوعية 0.387 جول /جم. م° عند تبريده من (20-10) م° تساوي...جول		
1	74.4	2	75.4
3	76.4	4	77.4
26	الرمز الدال على حرارة التبخير.....		
1	ΔH^0_s	2	ΔH^0_{vap}
3	ΔH^0_{fus}	4	ΔH^0_f
27	المهبط في الخلية القاعدية عبارة عن.....		
1	pbO ₂	2	HgO
3	MnO ₂	4	ZnO
28	المادة المتكونة عند المصعد اثناء عملية التحليل الكهربائي لمصهور NaCl.....		
1	Cl ₂	2	Na
3	H ₂	4	O ₂
29	في التفاعل التالي: $2H^+(aq) + 2OH^-(aq) \longrightarrow 2H_2O(l)$ تكون قيمة حرارة التفاعل..... كيلو جول		
1	57.7-	2	75.7-
3	115.4-	4	115.7-

وزارة التربية والتعليم		اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2020-2021م	
قطاع المناهج والتوجيه		المادة	
		الكيمياء	
30	الكثلة الذرية لعنصر $(^{20}\text{X}, ^{22}\text{X}10)$ ونسبة تواجدهما في عينة (10:90) على الترتيب تساوي.....	1	20.4
		2	20.3
		3	20.2
		4	20.1
31	الأيونات السالبة الناتجة من تفكك محلول القطرة الملحية في خلية (نحاس - خارصين) تتعادل مع.....	1	Cu
		2	Zn^{2+}
		3	Cu^{2+}
		4	Zn
32	يختزل الماجنيتايت في الفرن العالي مكوناً.....	1	Fe_2O_3
		2	Fe
		3	FeO
		4	Fe_3O_4
33	الحديد النقي الناتج من الفرن العالي يكون على هيئة.....	1	أكسيد
		2	سبيكة صلبة
		3	معدن لين
		4	فلز هش
34	الفيتامين الذي يساعد على امتصاص الحديد.....	1	A
		2	B
		3	D
		4	C
35	المركب الذي تم فيه إنتقال حقيقي وكامل للإلكترونات.....	1	H_2O
		2	NaCl
		3	CO_2
		4	NH_3
36	في التفاعل التالي : $\text{CH}_3\text{OH} + 3/2\text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ $\Delta H = -686.9\text{KJ/mol}$ إذا علمت ان حرارة تكوين كلاً من (CO_2 , H_2O) على الترتيب (-286 ، -393.5) كيلو جول /مول فإن حرارة تكوين الكحول الميثيلي.....كيلوجول / مول.	1	287.6-
		2	278.6-
		3	276.8-
		4	267.8-
37	الحرارة الهائلة في الشمس ناتجة عن اندماج..... أنوية من ^1H .	1	1
		2	2
		3	3
		4	4
38	خلية مكونة من قطب كادميوم في محلول (Cd^{2+}) وقطب حديد في محلول (Fe^{2+}) علماً بأن جهود إختزالهما على الترتيب (-0.40 ، -0.45) فولت فإن $\Delta E^0 = \dots\dots\dots$ فولت.	1	0.05
		2	0.83
		3	0.03
		4	0.85
39	إضافة محلول حديدي سيانيد البوتاسيوم الى محلول ملح الحديدوز يتكون راسب.....	1	أخضر
		2	احمر
		3	بني
		4	أزرق
40	الأيونات الموجبة التي تبقى في محلول خلية التحليل الكهربائي عند تنقية النحاس.....	1	الذهب والحديد
		2	الذهب والفضة
		3	الحديد والخارصين
		4	الفضة والخارصين
41	يتحلل النشا مائياً عند تسخينه مع حمض معدني الى.....	1	جلوكوز
		2	سليولوز
		3	سكروز
		4	لاكتوز
42	يتغطى بطبقة من الاكسيد تحمية من التأكسد.....	1	Zn^{30}
		2	Cr^{24}
		3	Fe^{26}
		4	Cu^{29}
43	في الشكل المقابل يشير الرقم (4) إلى		
			
	T.me/Doctor_future1		
	T.me/kabooltep		
	@Third_secondary_bot		
44	أقوى عامل مختزل في السلسلة الكهروكيميائية....	1	F
		2	Li
		3	Na
		4	O
45	النظير المستخدم لعلاج سرطان الدم.....	1	اليود
		2	الفوسفور
		3	الراديوم
		4	الكوبلت

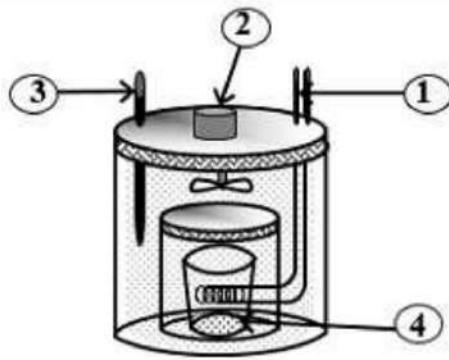
وزارة التربية والتعليم		قطاع المناهج والتوجيه		المادة		الكيمياء	
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2020-2021م							
حرارة التفاعل مقدار ثابت سواء تم التفاعل في خطوة واحدة او عدة خطوات نص قانون							
1	بناء الطاقة	2	فأرادي	3	هس	4	بناء الكتلة
46							
الكلفن وحدة قياس							
1	الحرارة	2	السعة الحرارية	3	الحرارة النوعية	4	درجة الحرارة
47							
إذا كانت متوسط طاقة الترابط النووي لنواة ^{10}B تساوي (6.4) م.إ.ف فان طاقة الترابط النووي تساوي ... م							
1	4.6	2	64	3	46	4	6.4
48							
لتبريد المفاعل النووي يستخدم ...							
1	البرافين	2	مصهور الصوديوم	3	ماء ثقيل	4	الجرافيت
49							
متوسط الطاقة اللازمة لربط النيوكليون الواحد في نواة الحديد.....							
1	7.8	2	8.7	3	7.6	4	8.4
50							

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

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

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

وزارة التربية والتعليم		اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2020-2021م	
قطاع المناهج والتوجيه		المادة	
		الكيمياء	
ظل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.			
1	()	فقد الكترول من أنيون عبارة عن عملية أكسدة.	
2	()	يفصل خام الهيماتيت من الصخور بواسطة مغناطيس قوى.	
3	()	تعفن السمك يكون مصحوباً بإنتاج أمينات مختلفة.	
4	()	إلترابييب 32 جم من النحاس (Cu=64) بالتحليل الكهربائي لمحلول $CuSO_4$ يلزم كمية من الكهرباء مقدارها 1.5 فاراد.	
5	()	تتغير نواتج التفاعلات النووية بتغير نوع القذيفة المستخدمة.	
6	()	المادة المراد طلاؤها في خلية التحليل الكهربائي تكون انود.	
7	()	تغير في النظام مع حدوث تبادل حراري بين النظام والوسط المحيط به عملية إديباتية.	
8	()	عند تفاعل الحديد مع الهواء الرطب يكون طبقه هشة مسامية من Fe_3O_4 .	
9	()	لتحويل الحموض الدهنية غير المشبعة الى حموض دهنية مشبعة نضيف الهيدروجين.	
10	()	العناصر التي تسبق الهيدروجين في السلسلة الكهروكيميائية عوامل مؤكسدة.	
11	()	وحدة البناء الأساسية للبروتينات هي الحموض الامينية.	
12	()	التفاعلات الطاردة للحرارة تفاعلات تنتج طاقة يمتصها الوسط المحيط خارج النظام.	
13	()	الفضة هو العامل المختزل في التفاعل $2Ag^+ + Ni \longrightarrow 2Ag + Ni^{+2}$.	
14	()	طاقة المواد المتفاعلة اكبر من طاقة المواد الناتجة في التفاعلات الماصة.	
15	()	جسيمات لهما نفس الكتلة ومختلفتان في الشحنة بيتا وبوزيترون.	
16	()	عدد تأكسد الكبريت في $S_2O_3^{2-}$ هو 4+	
17	()	يكون الحمض الاميني في الوسط القاعدي على هيئة ايون سالب.	
18	()	الانوية الثقيلة اسفل حزام الاستقرار تميل الى الاسر الالكتروني لتستقر.	
19	()	من التطبيقات الحياتية للاندماج النووي توليد الطاقة الكهربائية.	
20	()	عناصر المجموعة IIB ينتهي توزيعها الالكتروني بـ $ns^1(n-1)d^{10}$	
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.			
21	وحدة قياس الحرارة.....		
1	جول/جم.م°	2	جول
3	جول/م°	4	م°
22	يسمى المركب CH_3CO-NH_2		
1	اينيل امين	2	اسيتاميد
3	اسيتانيليد	4	امينو ميثان
23	من السكريات الثنائية سكر.....		
1	النشا	2	الجلوكوز
3	السكروز	4	الفركتوز
24	عند تفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف يتكون.....		
1	كلوريد الحديد II	2	كلوريد الحديد III وهيدروجين
3	كلوريد الحديد III	4	كلوريد الحديد III وهيدروجين
25	إذا علمت ان طاقة الترابط النووي لـ $26X^{56}$ تساوي 487.2 م.إ.ف فإن متوسط طاقة الترابط يساويم.إ.ف		
1	18.7	2	7.18
3	7.8	4	8.7
26	جلفنة الحديد هي عملية طلاء الحديد بطبقة رقيقة من فلز..... لمنعه من التاكل.		
1	الفضة	2	الزنك
3	القصدير	4	النحاس
27	في التفاعل التالي: $NO + 1/2O_2 \longrightarrow NO_2$ فإن حرارة التفاعل تساوي.....		
1	124.27-	2	124.27+
3	56.47+	4	56.47-
28	عناصر يتتابع فيها امتلاء المستوى الفرعي 5d هي عناصر السلسلة الانتقالية.....		
1	الأولى	2	الثانية
3	الثالثة	4	الرابعة



في الشكل يشير الرقم (1) إلى.....

29

1 اسلاك التفجير 2 ترمومتر 3 آلة تحريك 4 وعاء العينة

من تطبيقات التحليل الكهربائي

1 خلية الزنق 2 بطارية السيارة 3 طلاء المعادن 4 إنتاج مياه الشرب

30

في خلايا الزنق تتم عملية الاكسدة لمادة.....

1 أكسيد الزنق 2 ثاني أكسيد المنجنيز 3 عمود الجرافيت 4 الخارصين

31

من التغيرات الحرارية الكيميائية حرارة.....

1 التبخير 2 التكوين 3 الذوبان 4 التكثيف

32

حرارة التعادل الناتجة من تفاعل هيدروكسيد الصوديوم مع حمض الهيدروكلوريك تساوي..... كيلوجول/مول.

1 57.7- 2 57.7+ 3 115.4- 4 115.4+

33

تختلف النظائر في.....

1 العدد الذري 2 الخواص الكيميائية 3 العدد الكتلي 4 البروتونات

34

يعمل على امتصاص النيوترونات في المفاعل النووي.....

1 الجرافيت 2 مصهور الصوديوم 3 الكوبلت 4 الماء الثقيل

35

نسبة وجود $[^{41}\text{K}, ^{39}\text{K}]$ في عينة على التوالي [94% ، 6%] فإن الكتلة الذرية للبتواسيوم هي.....

1 39.12 2 38.12 3 37.12 4 36.12

36

أربعة عناصر (A, B, C, D) جهود تأكسدها على التوالي (0.28 ، 0.45 ، 0.13 ، -0.34) فولت فإن العنصر الذي جهد اختزاله أعلى من الهيدروجين هو.....

1 A 2 B 3 C 4 D

37

تتفاعل الحموض الأمينية مع..... لتكوين أمينات أولية.

1 هيبوبروميت الصوديوم 2 هيدروكسيد باريوم 3 حمض نيتروز 4 النحاس

38

معدن كتلته 58.5 جم امتص حرارة مقدارها 1170 جول وارتفعت درجة حرارته بمعدل 10م° فإن حرارته النوعية..... جول/جم.م°

1 0.3 2 0.5 3 2 4 2.5

39

المصعد في الخلية الجلفانية هو القطب الذي تحدث عنده عملية.....

1 الاكسدة إشارته سالبة 2 الاختزال إشارته موجبة 3 الاكسدة إشارته موجبة 4 الاختزال إشارته سالبة

40

شعاع له القدرة الأكبر على الاختراق.....

1 الفا 2 بيتا 3 بوزيترون 4 جاما

41

إذا علمت ان جهود الاختزال القياسية لكل من قطب القصدير (-0.14) فولت Sn^{2+}/Sn وقطب الفضة Ag^+/Ag (0.8) فولت، فإن القوة الدافعة الكهربائية للخلية تساوي..... فولت.

1 0.66 2 0.67 3 0.94 4 0.9

42

عنصر تركيبية الإلكتروني $[\text{Rn}]5f^6 7s^2$ يكون من السلسلة.....

1 الانتقالية الثالثة 2 الاكتنيدات 3 الانتقالية الثانية 4 اللانثانيدات

43

يتواجد الحديد بنسبة تصل الى 70% في خام.....

1 الماجنتايت 2 الليمونايت 3 السبديريت 4 الهيماتيت

44

لكي يتحول العنصر من AXZ الى العنصر $\text{A}+1\text{YZ}$

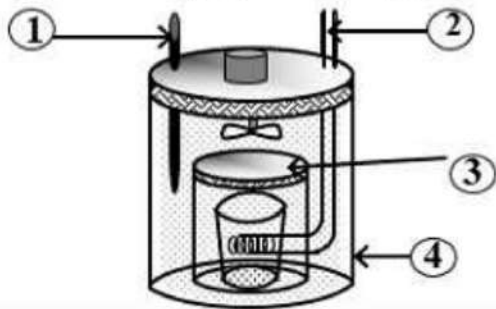
1 يفقد جسيم الفا 2 يكتسب جسيم بيتا 3 يفقد بوزيترون 4 يفقد جسيم بيتا

45

وزارة التربية والتعليم		اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2020-2021م	
قطاع المناهج والتوجيه		المادة	
		الكيمياء	
لإعادة شحن المركم يتم توصيل البطارية بمصدر كهربائي خارجي له جهد جهد الخلية.			
1	نصف	2	أقل من
3	أكبر من	4	يساوي
أي من التغيرات الحرارية الاتية ماصة للحرارة.....			
1	التعادل	2	التكثيف
3	التبخير	4	الاحتراق
احد الاحماض التالية يؤدي الى خمول الحديد فور تفاعله معه.....			
1	HCl المخفف	2	HCl المركز
3	H ₂ SO ₄ المخفف	4	HNO ₃ المركز
التوزيع الإلكتروني لعنصر Cr ²⁺ هو.....			
1	[Ar]3d ⁵ 4s ¹	2	[Ar]3d ³ 4s ²
3	[Ar]3d ⁴ 4s ²	4	[Ar]3d ² 4s ²
إتمام العملية الحيوية يتطلب تحفيزاً داخلياً بواسطة.....			
1	الانزيمات	2	البروتينات
3	الفيتامينات	4	الليبيدات

الاجابة الصحيحة	ر.س	الاجابة الصحيحة	ر.س	الاجابة الصحيحة	ر.س
4	41	2	21	1	1
3	42	2	22	2	2
2	43	3	23	1	3
1	44	2	24	2	4
4	45	4	25	1	5
3	46	2	26	2	6
3	47	4	27	2	7
4	48	3	28	2	8
1	49	1	29	1	9
1	50	3	30	2	10
ا	عدد الاسئلة	4	31	1	11
	50	2	32	1	12
		1	33	2	13
		3	34	2	14
		3	35	1	15
		1	36	2	16
		1	37	1	17
		2	38	2	18
		3	39	2	19
		1	40	2	20

وزارة التربية والتعليم		اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2020-2021م	
قطاع المناهج والتوجيه		المادة	
		الكيمياء	
ظل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.			
1	()	يجب اخذ الحالة الفيزيائية للمادة في التفاعلات الحرارية.	
2	()	العوامل المؤكسدة تمتلك سالبية كهربية عالية.	
3	()	العامل الحفاز من خواص النظام التي يمكن ملاحظتها.	
4	()	عدد التأكسد للهيدروجين في NaH يساوي -1.	
5	()	الرابطة البيتيديّة المسؤولة عن تكوين الدهون.	
6	()	تعمل الانزيمات على إتمام العمليات الحيوية بسرعة عالية.	
7	()	يمكن إعادة شحن الخلايا الجافة لاستخدامها.	
8	()	نحصل على النيتريل من نزع الماء من الاميد المستبدل.	
9	()	جسيمات بيتا لها قدرة عالية على تأين الغازات.	
10	()	المحتوى الحراري للماء السائل أقل من المحتوى الحراري لبخار الماء.	
11	()	بتفاعل الحديد مع الكلور يتكون كلوريد الحديدك III.	
12	()	يستخرج الحديد من خاماته بالاختزال.	
13	()	تحول $^{27}_{13}\text{X}$ الى $^{30}_{15}\text{X}$ يحتاج لفضة $^{1}_{0}\text{n}$	
14	()	يتناقص عدد التأكسد الموجب للحديد في القرن من أعلى إلى أسفل.	
15	()	يصاحب التفاعلات الكيميائية تغيرات هائلة في الطاقة.	
16	()	الامينات الثالثية درجة غليانها مرتفعة.	
17	()	اتجاه الالكترونات في الخلايا الجافة من المصعد إلى المهبط.	
18	()	كمية الكهرباء اللازمة لترسيب 48 جم من Mg^{+2} (24=Mg) تساوي 2 فاراد.	
19	()	القتيلة النووية أكثر تدميراً من القنبلة الهيدروجينية.	
20	()	تستهلك خلايا التحليل الكهربائي الطاقة الكهربائية.	
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.			
21	من الرمز $2\text{Br}^-/\text{Br}_2//\text{Cl}_2/2\text{Cl}^-$ تفاعل الاختزال يكون.....	1	$2\text{Br}^-/\text{Br}_2$
		2	$2\text{Cl}^-/\text{Cl}_2$
		3	$\text{Br}_2/2\text{Br}^-$
		4	$\text{Cl}_2/2\text{Cl}^-$
22	من التغيرات الحرارية الكيميائية.....	1	التعادل
		2	التكثيف
		3	التبخر
		4	الذوبان
23	نسبة سكر اللين في حليب الأبقار..... %	1	3
		2	8
		3	4
		4	5
24	عدد النيوترونات في $^{26}_{12}\text{Mg}$	1	26
		2	24
		3	14
		4	13
25	في الشكل المقابل يمثل رقم (2) إلى.....	1	آلة تحريك
		2	وعاء العينات
		3	اسلاك تفجير
		4	وعاء من الفولاذ
26	ميل الأيونات لاكتساب الإلكترونات من اقطابها.....	1	جهد أكسدة
		2	جهد اختزال
		3	اختزال
		4	أكسدة
27	العامل المختزل الأقوى جهد اختزاله.....	1	1.36+
		2	2.87+
		3	0.8+
		4	0.14-
28	معدن كتلته 10 جم امتص حرارة مقدارها 2400 جول فارتفعت حرارته بمعدل 10م° فإن حرارته النوعية...جول/جم.م°	1	0.3
		2	10
		3	24
		4	8.5



وزارة التربية والتعليم		قطاع المناهج والتوجيه		المادة		الكيمياء	
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2020-2021م							
إذا علمت ان متوسط طاقة الترابط $3\text{Li}^7 = 5.57$ م.إ.ف، فإن طاقة الترابط تساويم.إ.ف.							
1	83.95	2	38.99	3	46.5	4	136
بإضافة محلول NaOH الى محلول FeCl_2 يتكون.....							
1	راسب ازرقي	2	راسب اخضر	3	راسب اصفر	4	لون احمر دموي
تقدير عمر الارض.....							
1	اليورانيوم	2	الكربون	3	الفسفور	4	الكوبلت
تستخدم حرارة..... لتحديد الأفضلية في الوقود.							
1	الاحتراق	2	الذوبان	3	التعادل	4	التكثيف
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 بان ΔH_f° لـ CO_2 ، SO_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 +
عنصر غير انتقالي.....							
1	Al^{13}	2	Sc^{21}	3	Au^{79}	4	Ti^{22}
الصيغة الحلقية للفركتوز.....							
1	سداسية	2	ثلاثية	3	خماسية	4	ثنائية
المحلول الإلكتروني في خلايا خزن الطاقة حمض.....							
1	الكبريتيك المخفف	2	الكبريتيك المركز	3	الهيدروكلوريك	4	النيتريك المركز
يسمى المركب $\text{CH}_3\text{C} \equiv \text{N}$							
1	بنزاميد	2	اسيتو نيتريل	3	امينو نيتريل	4	ايتيل اسيتوفينيل
كمية الطاقة اللازمة لرفع درجة حرارة جرام واحد من المادة درجة مئوية.....							
1	درجة الحرارة	2	الحرارة النوعية	3	الحرارة	4	السعة الحرارية
المهبط في الخلية القاعدية.....							
1	MnO_2	2	HgO	3	ZnCl_2	4	PbO_2
تكون إشارة ΔH موجبة في حرارة.....							
1	التبخير	2	الإحتراق	3	التعادل	4	التكوين
من التالي المركب الأقل استقراراً وثباتاً حرارة تكوينه..... كيلو جول / مول.							
1	74.9-	2	81.5+	3	46.2-	4	0.34+
إذا علمت ان جهد إختزال $\text{Pb} = 0.13$ فولت وجهد إختزال $\text{Mg} = 2.36$ فولت، فإن ي.د.ك =..... فولت							
1	2.40	2	0.46	3	0.22	4	2.23
التوزيع الإلكتروني Cr^{24}							
1	$[\text{Ar}]4\text{S}^23\text{d}^3$	2	$[\text{Ar}]4\text{S}^13\text{d}^{10}$	3	$[\text{Ar}]4\text{S}^23\text{d}^7$	4	$[\text{Ar}]4\text{S}^13\text{d}^5$
عنصر انتقالي يستخدم في جلفنة الحديد.....							
1	الزئبق	2	الخاصين	3	الفضة	4	البلاتين
النواة الأكثر استقراراً.....							
1	$^{30}_{14}\text{Si}$	2	^4_2He	3	$^{28}_{14}\text{Si}$	4	$^{92}_{36}\text{Kr}$
للعنصر X نظيران هما ^{12}X - ^{13}X وجد أن نسبتها في عينة من (95% ، 5%) على الترتيب، فإن كتلته الذرية تساوي.....							
1	12.05	2	13.6	3	14.6	4	16.4

وزارة التربية والتعليم					قطاع المناهج والتوجيه				
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2020-2021م					المادة				
الكيمياء									
أقوى العوامل المؤكسدة.....									
47	1	F ₂	2	H ₂ S	3	Li	4	KIO ₃	
الخام الذي نسبة الحديد فيه صغيره.....									
48	1	الماجنيتايت	2	الفولاذ	3	الهيماتيت	4	الليمونايت	
يعمل على نزع CO ₂ من الاحماض الامينية.....									
49	1	Cu	2	Ba(OH) ₂	3	NaOBr	4	NaOH	
لامنصاع النيوترونات في المفاعل النووي يستخدم.....									
50	1	الدرع الواقي	2	قضبان التحكم	3	المهدى	4	المبرد	

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

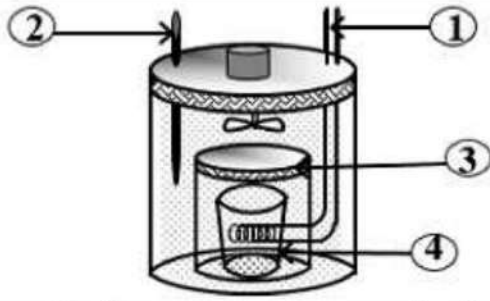
الاجابة الصحيحة	ر.س
2	41
4	42
4	43
2	44
3	45
1	46
1	47
3	48
2	49
2	50
عدد الاسئلة	50

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

الاجابة الصحيحة	ر.س
1	1
1	2
2	3
1	4
2	5
1	6
2	7
2	8
2	9
1	10
1	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 2020-2021م	
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: درجة لكل فقرة.			
1	()	الانشطار النووي أخطر من الاندماج النووي.	
2	()	تنتقل الحرارة تلقائياً من المادة الأفل إلى الأعلى في درجة الحرارة.	
3	()	تتفاعل الامينات مع حمض النيتروز لإنتاج الكحول المناظر.	
4	()	يبطن الفرن اللاصق من الداخل بالطوب الحراري.	
5	()	يصاحب عملية الأسر الإلكتروني تحول النيوترون الي البروتون.	
6	()	عدد التأكسد للأكسجين في Na_2O_2 يساوي -1.	
7	()	تحتوي عجينة الكاثود في العمود الجاف على ثاني أكسيد الكربون.	
8	()	لحساب حرارة التعادل نستخدم محاليل مركزة.	
9	()	الدبوترونات من أفضل القذائف النووية.	
10	()	يتأكسد الجلوكوز الي حمض الجلوكونيك بواسطة النحاس.	
11	()	نقص البروتينات في الجسم يؤدي إلى تأخر النمو.	
12	()	التحليل الكهربائي للمحاليل الإلكتروليتية أسهل من المصاهير.	
13	()	تناسب كتل المواد اثناء التحليل طردياً مع كمية الكهرباء المارة.	
14	()	يهتم خبراء التغذية بدراسة القيم الحرارية للأغذية.	
15	()	بنزع الماء من الاميد غير المستبدل نحصل على النيتريل.	
16	()	سهولة اكسدة ايون الحديدوز الي الحديدك.	
17	()	تلعب الإلكترونات دوراً أساسياً في التفاعلات النووية.	
18	()	اتجاه الإلكترونات في الخلايا الجلفانية من المهبط إلى المصعد.	
19	()	كمية الكهرباء اللازمة لترسيب 9جم من Al^{+3} (27=Al) تساوي 2 فاراد.	
20	()	تتميز العناصر الانتقالية بتعدد حالات التأكسد.	
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.			
21	التوزيع الإلكتروني Cu^{29}		
	1	2	3
	$[Ar]4S^13d^{10}$	$[Ar]4S^23d^7$	$[Ar]4S^13d^5$
	4	4	$[Ar]4S^23d^3$
22	عدد وحدات الفاراد اللازمة لترسيب مول واحد من ذرات العنصر تساوي.....		
	1	2	3
	تكافؤ العنصر	الكتلة المترسية	عدد افوجادرو
	4	2	3
	1	2	3
	4	2	3
23	إذا علمت ان جهد إختزال $Ag = 0.8$ فولت وجهد إختزال $Sn = 0.14$ - فولت، فإن ق.د.ك تساوي.....فولت.		
	1	2	3
	0.92	0.34	0.94
	4	2	3
	1	2	3
	4	2	3
24	نسبة سكر اللبن في حليب الام.....%		
	1	2	3
	4	2	3
	1	2	3
	4	2	3
25	يستخدم نظير الفوسفور المشع في علاج سرطان.....		
	1	2	3
	السرطان بالإشعاع	الغدة الدرقية	العظام
	1	2	3
	4	2	3
	1	2	3
	4	2	3
26	من الرمز $2Br^-/Br_2 // Cl_2/2Cl^-$ تفاعل الاكسدة يكون.....		
	1	2	3
	$2Br^-/Br_2$	$Br_2/2Br^-$	$Cl_2/2Cl^-$
	4	2	3
	1	2	3
	4	2	3
27	تقدير عمر الاحافير.....		
	1	2	3
	${}^6C^{13}$	${}^{15}P^{30}$	${}^{10}Ne^{20}$
	4	2	3
	1	2	3
	4	2	3
28	إذا علمت ان طاقة الترابط ${}^4He = 28.3$ م.إ.ف فان متوسط طاقة الترابط تساوي.....م.إ.ف.		
	1	2	3
	8.4	7.075	7.4
	4	2	3
	1	2	3
	4	2	3
29	المركب الأكثر ثباتاً واستقراراً حرارة تكوينه تساوي.....كيلوجول/مول.		
	1	2	3
	-635.1	+90.37	+49.4
	4	2	3
	1	2	3
	4	2	3

- [T.me/Doctor_future1](https://t.me/Doctor_future1) ➤ [T.me/kabooltep](https://t.me/kabooltep)
 ➤ [@Third_secondary_bot](https://t.me/Third_secondary17)



في الشكل المقابل يمثل رقم (4).....

30

1	اسلاك تفجير	2	وعاء التفاعل	3	وعاء العينات	4	ترموتر
---	-------------	---	--------------	---	--------------	---	--------

تستخدم لتحديد القيمة الحرارية للمواد الغذائية حرارة.....

31

1	النوبان	2	التكثيف	3	الاحتراق	4	التعادل
---	---------	---	---------	---	----------	---	---------

معدن كتلته 15 جم امتص حرارة مقدارها 300 جول فارتفعت حرارته بمعدل 10م° فإن حرارته النوعية.....جول/جم.م°

32

1	5.2	2	0.5	3	1.3	4	2
---	-----	---	-----	---	-----	---	---

لإنتاج ماء الشرب نستخدم خلايا.....

33

1	خزن الطاقة	2	قاعدية	3	الهيدروجين	4	الوقود
---	------------	---	--------	---	------------	---	--------

أقوى العوامل المختزلة.....

34

1	O ₂	2	KBrO ₃	3	Li	4	H ₂ C ₂ O ₄
---	----------------	---	-------------------	---	----	---	--

المهبط في خلية الزنك.....

35

1	MnO ₂	2	HgO	3	KOH	4	NH ₄ Cl
---	------------------	---	-----	---	-----	---	--------------------

النظام في العملية الأديباتية.....

36

1	ماص للحرارة	2	ثابت حرارياً	3	طارد للحرارة	4	معزول حرارياً
---	-------------	---	--------------	---	--------------	---	---------------

تصنف الدهون ضمن.....

37

1	الكحولات	2	الاحماض الكربوكسيلية	3	الايثرات	4	الاسترات
---	----------	---	----------------------	---	----------	---	----------

كمية الطاقة اللازمة لرفع درجة كمية من المادة درجة واحدة مئوية هي.....

38

1	الحرارة	2	السعة الحرارية	3	درجة الحرارة	4	الحرارة النوعية
---	---------	---	----------------	---	--------------	---	-----------------

إضافة محلول ثيوسيانات البوتاسيوم الى محلول FeCl₃ يتكون.....

39

1	لون احمر دموي	2	راسب أخضر	3	محلول عديم اللون	4	راسب ازرقي داكن
---	---------------	---	-----------	---	------------------	---	-----------------

يمثل التفاعل التالي: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}_{(l)} + 3\text{O}_{2(g)} \rightarrow 2\text{CO}_{2(g)} + 3\text{H}_2\text{O}_{(l)}$ $\Delta H = -797 \text{ KJ/mol}$ الايثيلي إذا علمت أن حرارة التكوين لـ CO₂ ، H₂O على الترتيب (-393.5 ، -286) فإن حرارة تكوين CH₃CH₂OH.....كيلو جول/مول.

40

1	848+	2	848-	3	2442-	4	2442+
---	------	---	------	---	-------	---	-------

يتطلب عوامل مختزلة قوية عند الفصل.....

41

1	W	2	Ti	3	Au	4	Mo
---	---	---	----	---	----	---	----

عدد النيوترونات في ²⁴Mg.....

42

1	23	2	24	3	11	4	12
---	----	---	----	---	----	---	----

نسبة الحديد كبيرة في خام.....

43

1	الماجنيتايت	2	الفولاذ	3	الهيماتيت	4	الليمونايت
---	-------------	---	---------	---	-----------	---	------------

يسمى المركب CH₃(CH₂)₃CONH₂.....

44

1	بنقا ناميد	2	ميثيل بروپاناميد	3	اسيتاميد	4	إيثيل انيلين
---	------------	---	------------------	---	----------	---	--------------

تسخين هيدروكسيد الباريوم مع الانين ينتج.....

45

1	امين أولي	2	حمض أميني	3	نيتريل	4	أميد
---	-----------	---	-----------	---	--------	---	------

سرعتها تساوي سرعة الضوء.....

46

1	⁰ -1B	2	α	3	γ	4	⁰ +1β
---	------------------	---	---	---	---	---	------------------

أكثر خامات الحديد ثباتاً.....

47

1	FeO	2	Fe ₂ O ₃	3	Fe	4	Fe ₃ O ₄
---	-----	---	--------------------------------	---	----	---	--------------------------------

وزارة التربية والتعليم					قطاع المناهج والتوجيه	
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2020-2021م					المادة	
الكيمياء						
نتائج تفاعل Fe مع Cl ₂						
FeCl ₂ +H ₂	4	FeCl ₂	3	FeCl ₃	2	FeCl ₃ +H ₂
العامل المؤكسد الأقوى من التالي جهد إختزاله.....						
3.04-	4	0.76-	3	0.34+	2	0.77+
نظيران (⁶ Li ₃ - ⁷ Li ₃) في عينة بنسبة 10% ، 90% على الترتيب فإن الكتلة الذرية تساوي.....						
6.9	4	9.5	3	7.9	2	6.4

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

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

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

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

وزارة التربية والتعليم		اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2020-2021م	
قطاع المناهج والتوجيه		المادة	
الكيمياء			
ظل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي: درجة لكل فقرة.			
1	()	تتفاعل الامينات مع حمض النيتروز لانتاج الكحول المناظر.	
2	()	يبطن الفرن اللاصق من الداخل بالطوب الحراري.	
3	()	يتأكسد الجلوكوز الى حمض الجلوكونيك بواسطة النحاس.	
4	()	بنزع الماء من الاميد غير المستبدل نحصل على النيتريل.	
5	()	تميز العناصر الانتقالية بتعدد حالات التأكسد.	
6	()	تناسب كتل المواد اثناء التحليل طردياً مع كمية الكهرباء المارة.	
7	()	يهتم خبراء التغذية بدراسة القيم الحرارية للأغذية.	
8	()	تحتوي عجينة الكاثود في العمود الجاف على ثاني أكسيد الكربون.	
9	()	عدد التأكسد للأكسجين في Na_2O_2 يساوي -1.	
10	()	تلعب الالكترونات دوراً أساسياً في التفاعلات النووية.	
11	()	نقص البروتينات في الجسم يؤدي إلى تأخر النمو.	
12	()	سهولة اكسدة ايون الحديدوز الي الحديدك.	
13	()	كمية الكهرباء اللازمة لترسيب 9جم من Al^{+3} (27=Al) تساوي 2 فاراد.	
14	()	الديوترونات من أفضل القذائف النووية.	
15	()	التحليل الكهربائي للمحاليل الإلكتروليتية أسهل من المصاهير.	
16	()	لحساب حرارة التعادل نستخدم محاليل مركزة.	
17	()	الانشطار النووي أخطر من الاندماج النووي.	
18	()	يصاحب عملية الأسر الالكتروني تحول النيوترون الي البروتون.	
19	()	تنتقل الحرارة تلقائياً من المادة الأقل الى الأعلى في درجة الحرارة.	
20	()	اتجاه الإلكترونات في الخلايا الجلفانية من المهبط إلى المصعد.	
اختر الإجابة الصحيحة ثم ظل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي: درجتان لكل فقرة.			
21	نظيران (${}^6_3\text{Li}$ - ${}^{7}_3\text{Li}$) في عينة بنسبة 10% ، 90% على الترتيب فإن الكتلة الذرية تساوي.....		
	1	2	3
	6.4	7.9	9.5
	4	3	4
	6.9		
22	المركب الأكثر ثباتاً واستقراراً حرارة تكوينه تساوي..... كيلوجول/مول.		
	1	2	3
	635.1-	90.37+	49.4+
	4	3	4
	822.2-		
23	يستخدم نظير الفوسفور المشع في علاج سرطان.....		
	1	2	3
	السرطان بالإشعاع	الغدة الدرقية	العظام
	4		
	الدم		
24	تسخين هيدروكسيد الباريوم مع الاينين ينتج.....		
	1	2	3
	امين أولي	حمض أميني	نيتريل
	4		
	أميد		
25	إذا علمت ان جهد إختزال $\text{Ag} = 0.8$ فولت وجهد إختزال $\text{Sn} = 0.14$ - فولت، فإن جهد إختزال $\text{Ag} = 0.8$ فولت..... فولت.		
	1	2	3
	0.92	0.34	0.94
	4	3	4
	0.29		
26	المهبط في خلية الزنبق.....		
	1	2	3
	MnO_2	HgO	KOH
	4	3	4
	NH_4Cl		
27	معدن كتلته 15 جم امتص حرارة مقدارها 300 جول فارتفعت حرارته بمعدل 10م° فإن حرارته النوعية..... جول/جم.م°		
	1	2	3
	5.2	0.5	1.3
	4	3	4
	2		
28	النظام في العملية الاديائية.....		
	1	2	3
	ماص للحرارة	ثابت حرارياً	طارد للحرارة
	4		
	معزول حرارياً		
29	سرعتها تساوي سرعة الضوء.....		
	1	2	3
	${}^0_{-1}\text{B}$	α	γ
	4	3	4
	${}^0_{+1}\beta$		
30	يسمي المركب $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_3\text{CONH}_2$		
	1	2	3
	بنقا ناميد	ميثيل بروباناميد	اسيتاميد
	4		
	إيثيل انيلين		
31	اقوى العوامل المختزلة.....		
	1	2	3
	O_2	KBrO_3	Li
	4	3	4
	$\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$		

وزارة التربية والتعليم		قطاع المناهج والتوجيه		المادة		الكيمياء		
اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2020-2021م								
العامل المؤكسد الأقوى من التالي جهد إختزاله.....								
32	1	0.77+	2	0.34+	3	0.76-	4	3.04-
عدد وحدات الفاراد اللازمة لترسيب مول واحد من ذرات العنصر تساوي.....								
33	1	تكافؤ العنصر	2	الكتلة المترسبة	3	عدد افوجادرو	4	الكتلة المكافئة
لإنتاج ماء الشرب نستخدم خلايا.....								
34	1	خزن الطاقة	2	قاعدية	3	الهيدروجين	4	الوقود
في الشكل المقابل يمثل رقم (4).....								
<ul style="list-style-type: none"> ➤ T.me/Doctor_future1 ➤ T.me/kabooltep ➤ T.me/Third_secondary17 @Third_secondary_bot 								
35	1	اسلاك تفجير	2	وعاء التفاعل	3	وعاء العينات	4	ترمومتر
عدد النيوترونات في $^{24}_{12}\text{Mg}$								
36	1	23	2	24	3	11	4	12
نتاج تفاعل Fe مع Cl_2								
37	1	$\text{FeCl}_3 + \text{H}_2$	2	FeCl_3	3	FeCl_2	4	$\text{FeCl}_2 + \text{H}_2$
تصنف الدهون ضمن.....								
38	1	الكحولات	2	الاحماض الكربوكسيلية	3	الايثرات	4	الاسترات
إذا علمت ان طاقة الترابط $^4_2\text{He} = 28.3$ م.إ.ف فان متوسط طاقة الترابط تساوي.....م.إ.ف								
39	1	8.4	2	7.075	3	7.4	4	7.6
لتقدير عمر الاحافير.....								
40	1	$^{13}_6\text{C}$	2	$^{30}_{15}\text{P}$	3	$^{20}_{10}\text{Ne}$	4	$^{14}_6\text{C}$
نسبة سكر اللبن في حليب الام.....%								
41	1	4	2	3	3	2	4	8
التوزيع الالكتروني Cu^{29}								
42	1	$[\text{Ar}]4\text{S}^13\text{d}^{10}$	2	$[\text{Ar}]4\text{S}^23\text{d}^7$	3	$[\text{Ar}]4\text{S}^13\text{d}^5$	4	$[\text{Ar}]4\text{S}^23\text{d}^3$
يتطلب عوامل مختزلة قوية عند الفصل.....								
43	1	W	2	Ti	3	Au	4	Mo
يمثل التفاعل التالي: $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}_{(l)} + 3\text{O}_{2(g)} \rightarrow 2\text{CO}_{2(g)} + 3\text{H}_2\text{O}_{(l)}$ $\Delta H = -797 \text{ KJ/mol}$ احتراق الكحول الايثيلي إذا علمت أن حرارة التكوين لـ CO_2 ، H_2O على الترتيب (-393.5 ، -286) فإن حرارة تكوين $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ كيلو جول/مول.								
44	1	848+	2	848-	3	2442-	4	2442+
من الرمز $2\text{Br}^-/\text{Br}_2//\text{Cl}_2/2\text{Cl}^-$ تفاعل الاكسدة يكون.....								
45	1	$2\text{Br}^-/\text{Br}_2$	2	$\text{Br}_2/2\text{Br}^-$	3	$\text{Cl}_2/2\text{Cl}^-$	4	$2\text{Cl}^-/\text{Cl}_2$
إضافة محلول ثيوسيانات البوتاسيوم الى محلول FeCl_3 يتكون.....								
46	1	لون احمر دموي	2	راسب أخضر	3	محلول عديم اللون	4	راسب أزرق داكن
اكثر خامات الحديد ثباتاً.....								
47	1	FeO	2	Fe_2O_3	3	Fe	4	Fe_3O_4
كمية الطاقة اللازمة لرفع درجة كمية من المادة درجة واحدة مئوية هي.....								
48	1	الحرارة	2	السعة الحرارية	3	درجة الحرارة	4	الحرارة النوعية

وزارة التربية والتعليم				اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2020-2021م	
قطاع المناهج والتوجيه		المادة		الكيمياء	
تستخدم لتحديد القيمة الحرارية للمواد الغذائية حرارة.....					
1	النوبان	2	التكثيف	3	الاحتراق
4	التعادل				
نسبة الحديد كبيرة في خام.....					
1	الماجنتايت	2	الفلوذا	3	الهيماتيت
4	الليمونايت				

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

الاجابة الصحيحة	ر.س	الاجابة الصحيحة	ر.س	الاجابة الصحيحة	ر.س
4	41	4	21	1	1
1	42	4	22	1	2
2	43	4	23	2	3
2	44	1	24	1	4
1	45	3	25	1	5
1	46	2	26	1	6
2	47	4	27	1	7
2	48	4	28	2	8
3	49	3	29	1	9
1	50	1	30	2	10
	عدد الاسئلة	3	31	1	11
	50	1	32	1	12
		1	33	2	13
		4	34	2	14
		3	35	2	15
		4	36	2	16
		2	37	2	17
		4	38	2	18
		2	39	2	19
		4	40	2	20

قنوات تعليميه مهمه
يستفيد منها اكثر الطلبة .دعواتكم

التعليمية الثالث الثانوي

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

الثانوية والتاهيل الجامعي

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

نماذج اختبارات القبول

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

انجليزيه ومصطلحات طبيه

📌 [T.me/smartpeople11](https://t.me/smartpeople11)

بوت نماذج القبول

📌 [T.me/Qabool_bot](https://t.me/Qabool_bot)

بوت الثالث الثانوي

📌 [@Third_secondary_bot](https://t.me/@Third_secondary_bot)

قناة تعلم الانجليزيه

📌 [T.me/Grammars_English](https://t.me/Grammars_English)

دعواتكم لنا