

ظل في ورقة الإجابة الدائرة التي تحتوي على الحرف (ص) للإجابة الصحيحة والحرف (خ) للإجابة الخطأ بحسب رقم الفقرة لكل مما يأتي:

نسبة الكربون في الحديد الفضي 12%.

يتفاعل الحديد مع حمض البيروكولييك مكوناً كلوريد الحديد II.

تختلف خامات الحديد في تركيبها الكيميائي والمعدني.

الحديد في حالته النقية قاسياً جداً.

المحتوى الحراري لنوع التفاعلات الماسنة للحرارة أكبر من نوع التفاعلات الطاردة.

عندما تكون قيمة ΔH سالبة فإن التفاعل طارد للحرارة.

يصاحب ذوبان NaOH في الماء إنطلاق حرارة.

حرارة التكثين القياسية لأي عنصر عند الظروف القياسية تساوي صفر.

عدد أكسيد الكبريت في المركب $Na_2S_2O_3$ هو +4.

يزيد جهد اختزال الأيونات السالبة بزيادة تركيز محلول الإلكتروليني.

المتصعد في خلية التحليل الكهربائي شحنته سالبة.

ينتج عن التفاعلات الكيميائية في الخلية الجلفانية طاقة كهربائية.

قطب الخلية الجلفانية متباين في النوع والوظيفة.

كلما زاد عدد النيوكليونات في النواة قلت طاقة الترابط النووي.

يصاحب التفاعلات الكيميائية تغيرات هائلة في الطاقة.

مع حدوث الأسر الإلكتروني ينبع بروتون من نيوترون.

يقل ذوبان الأمين في الماء مع زيادة عدد ذرات الكربون في الجزيء.

عند نزع جزئي ماء من الأميدات غير المستبدلة تعطي نيتريلات.

نسبة الكربون في الهيدرات في البنات 20 %.

ت تكون البروتينات من وحدات نباتية تسمى البيتايدية.

اختر الإجابة الصحيحة ثم ظلل في ورقة الإجابة الدائرة بحسب الإختيار ورقم الفقرة لكل مما يأتي:

نسبة الحديد كبيرة في خام.....							21
السيدريت	4	الليمونايت	3	الهيمنايت	2	الماجنتايت	1
		عملية اختزال FeO إلى Fe في الفرن اللافح تتم في الفرن.					22
خارج	4	أسفل	3	وسط	2	قمة	1
		احد هذه العناصر لا يتأثر بالعوامل المؤكسدة او الاحماض المعدنية القوية هو					23
Hf	4	Cd	3	V	2	Sc	1
		السلسلة الانتقالية الثانية يتم فيها ملء المستوى الفرعى					24
6d	4	5d	3	4d	2	3d	1
لون أحمر دموي	4	راسببني	3	راسب أصفر	2	راسب أزرق	1
		تغير حراري فيزيائي					25
التبيخير	4	التكوين	3	التعادل	2	الاحتراق	1
قطعة حديد حرارتها النوعية 0.449 جول / جم ° وكتلتها 40 جم ببرد من (40 - 20) ° فان كمية الحرارة المفقودة تساوي جول							26
1781	4	359.2	3	0.989	2	0.22	1
		عدد مولات الألومنيوم اللازمة لتكوين مول واحد من أكسيد الألومنيوم (Al_2O_3) تساوي					27
4	4	3	3	2	2	1	1
		لحساب حرارة التفاعلات الخطيرة والمعقدة يستخدم قانون					28
هـس	4	بقاء الكتلة	3	فارادي	2	بقاء الطاقة	1
		$CS_2 + 3O_2 \rightarrow CO_2 + 2SO_2 \quad \Delta H = -1077KJ/mol$ علماً بـ : $\Delta H_f^{\circ} (CO_2, SO_2)$ على الترتيب (-393.5 ، -297) كيلو جول/مول . فإن حرارة تكوين CS_2 هي كيلو جول/مول.					29
89.5 +	4	87.5-	3	75.5 +	2	84.2-	1
		كمية الحرارة المخزونة في المادة عند تكوينها					30
حرارة التكثين	4	حرارة التفاعل	2	حرارة التعادل		حرارة التكثين	1
		المحتوى الحراري					31
إذا علمت ان جهد الاختزال القياسي لكل من Sn ، Fe على الترتيب (-0.14 ، -0.45) فولت . فإن قيمة ΔE للخلية فولت							32
0.24	4	0.59	3	0.5	2	0.31	1
		من تطبيقات التحليل الكهربائي					33
بطارية السيارة	4	خلية الرئيق	2	طلاء المعادن	3	انتاج مياه الشرب	1
		لتوصيب 18 جم من Al^{+3} الوزن الذري = 27 تحتاج إلى كمية من الكهرباء تساوي فاراد.					34
4	4	1	3	2	2	1	1

اختبار الشهادة الثانوية العامة (القسم العلمي) للعام الدراسي 2021-2022					وزارة التربية والتعليم	
المادة					قطاع المناهج والتوجية	
البطارية المستخدمة في مقويات السمع						
الوقود	4	الزنبق	3	القاعدية	2	خارصين - كربون
		في خلايا حزن الطاقة تكون البطارية مستهلكة تماماً عندما تكون القراءة				35
1.6	4	1.5	3	1.1	2	1
		تنشابه الخلايا القاعدية والزنبق والوقود في				36
ق.د.ك	4	الاكتروليت	3	المهبط	2	المصدع
		أي من المواد التالية عامل مختزل قوي				37
الفلور	4	الليثيوم	3	الكلور	2	الاكسجين
		عند اتصال المادة المختزلة والمؤكسدة وصاحبة انتقال اللكترونات تتيح طاقة :				38
حركة	4	ضوئية	3	حرارية	2	كهربية
		المهبط في الخلية القاعدية				39
MnO ₂	4	O ₂	3	HgO	2	PbO ₂
		إذا كانت نسبة X^{37}_{17} هي 90% فإن الكتلة الذرية للعنصر X تساوي و أ.ب.ذ.				40
37	4	36.5	3	35.2	2	35
		لإبطاء سرعة النيوترونات في المفاعل النووي يستخدم				41
اليورانيوم	4	الجرافيت	3	الكادميوم	2	الصوديوم
		إذا علمت أن طاقة الترابط النووي لنواء H^2_1 = 4.446 م.أ.ف.ف فـ فإن متوسط طاقة الترابط النووي يساوي م.أ.ف.				42
2.223	4	8.92	3	1.25	2	6.44
		عند تحويل البروتون إلى نيوترون يتطلق				43
٧	4	- β^0	3	$2He^4$	2	+ β^0
		نواة العنصر الأكثر استقراراً هي				44
₂₆ Fe ⁵⁶	4	₁₈ Ar ⁴⁰	3	₁₉ K ³⁹	2	₁₃ Al ²⁷
		خفف هو فمان للأميدات غير المستبدلة يعطي				45
حمض هيدروكسيلي	4	نيتريل	3	حمض أميني	2	أمين
		يسمى المركب C ₆ H ₅ NH ₂				46
سايكلوهكسيل أمين	4	بيريدين	3	أنيلين	2	بيريدين
		الصيغة الحلقة للفركتون				47
ثنائية	4	خماسية	3	ثلاثية	2	سداسية
		اكسدة الجلوكوز بماء البروم تحصل على				48
حمض	4	كحول أولي	3	أيثر	2	أستر
		يُعد مركب ثلاثي الجلسريد من				49
البروتينات	4	الليبيات	3	الفيتامينات	2	الإنزيمات
						50

الاجابة الصحيحة	رس
2	41
3	42
4	43
1	44
4	45
1	46
2	47
3	48
4	49
3	50
النقطة	عدد الاسئلة
9	50

الاجابة الصحيحة	رس
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 الصحيحة	رس
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