

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

الخبث يحمي الحديد المذاب في الفرن اللافح من التأكسد.

يتفاعل الحديد مع حمض الهيدروكلوريك المخفف مكوناً كلوريد الحديد III.

تختلف خامات الحديد في تركيبها الكيميائي والمعدني.

يعتبر Fe من العناصر المختزلة الجيدة.

الطاقة الحرارية للمواد المتفاولة أكبر من المواد الناتجة في التفاعلات المعاصرة.

عندما تكون قيمة ΔH موجبة فإن التفاعل طارد للحرارة.

للوصول إلى حالة التشبّع في الذوبان الماصل للحرارة يبرد محلول.

حرارة تكوين العنصر Hg تساوي صفر

عدد تأكسد الكبريت في - (HSO_4^-) يساوي 6.

تقل قيمة جهد الاختزال لـ Cu^{+2} بزيادة تركيز محلول.

في تنقية المعادن المادة المراد تنقيتها تكون مصدراً

الخلايا الجلفانية يحدث فيها تفاعلات كيميائية ينتج عنها طاقة كهربائية.

تعمل القنطرة الملوجية على تبادل الأيونات بين محلولي نصف الخلية

كلما زاد عدد النيوكليونات في النواة قلت طاقة الترابط النووي.

الإلكترونات أساس التفاعلات النووية.

مع حدوث الأسر الإلكتروني ينتج بروتون من نيوترون.

الأمينات قواعد عضوية ضعيفة.

عند نزع جزئي ماء من الأميدات غير المستبدلة تعطي نيتريلات.

الكريبوهيدرات مركيبات عضوية تتكون من الكربون والهيدروجين والنيتروجين.

تُعدّ الحموض الأمينية غير الأساسية مهمة لصحة الإنسان.

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

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

السيدريت 4 **الليمونايت** 3 **الهيمنايت** 2 **الماجنتايت** 1 21

عند تفاعل Fe_3O_4 مع CO ينتج CO_2 و

FeCO₃ 4 **Fe₂O₃** 3 **FeO** 2 **Fe** 1 22

من عناصر المجموعة الفرعية : IIB

الزنك 4 **النحاس** 3 **الحديد** 2 **المنجنيز** 1 23

يتتابع فيها امتلاء المستوى الفرعى 4d عناصر السلسلة الانتقالية

الرابعة 4 **الثالثة** 3 **الثانية** 2 **الأولى** 1 24

عند إضافة محلول ثيوسيانات البوتاسيوم إلى محلول حديد III يتكون محلول لونه.....

أخضر 4 **احمر دموي** 3 **ازرق** 2 **بني** 1 25

من التغيرات الحرارية الفيزيائية حرارة.....

التكوين 4 **الذوبان** 3 **الاحتراق** 2 **التعادل** 1 26

الحرارة النوعية للنحاس = 0.387 جول / جم . ° حدث تغير في درجة الحرارة لقطعة من النحاس وزنها 190.98 جم مقداره 23 م° فإن

كمية الحرارة التي اكتسبها تساوي جول

1659.9 4 4392.5 3 1666.9 2 1699.9 1 27

التغير الحراري الناتج من تحضير مول واحد لمركب من عناصره الأولية هي حرارة.....

الذوبان 4 **التعادل** 2 **الاحتراق** 1 28

يعتبر قانون هس أحد نتائج قانون حفظ.....

الكتلة و الطاقة 4 **المادة** 2 **الكتلة** 1 29

يحترق ثاني كبريتيد الكربون حسب المعادلة: $CS_2 + 3O_2 \rightarrow CO_2 + 2SO_2$ علماً بأن :

$\Delta H^\circ = -1077 \text{ KJ/mol}$ على الترتيب (CO_2, SO_2, CS_2) كيلو جول/مول. فإن حرارة تكوين CS_2 هي كيلو جول/مول.

89.5 + 4 87.5- 3 75.5 + 2 84.2- 1 30

الرمز ΔH يمثل

حرارة التفاعل 4 **المحتوى الحراري** 2 **السعنة الحرارية** 1 31

خلية جلفانية إذا علمت أن جهد أختزال النikel = -0.25 فولت وجهد أختزال الزنك = 0.86 فولت ، فإن ق. د. ك = فولت .

1.11 4 1.05 3 0.61 2 0.6 1 32

من تطبيقات التحليل الكهربائي

بطارية السيارة 4 **انتاج مياه الشرب** 3 **طلاء العadan** 2 **خلية الزنك** 1 33

الكتلة المترسبة من (Cu^{+2}) عند مرور 1 فاراد تساوي جم.

31.57 4 31.75 3 37.15 2 35.75 1 34

الوقود	4	القادية	3	كربون - خارصين	2	الزئبق	1	35
العمود الجاف	4	المركم الرصاصي	3	خلية الوقود	2	خلية الزئبق	1	36
(ق.د.ك)	4	الأنود	3	الإلكتروليت	2	الكتود	1	37
I	4	Cl	3	F	2	Br	1	38
الاوكسجين		الهيدروجين		النحاس		البلاتين		39
النيكل	4	الكريات	3	الكريون	2	الكروم	1	40
39	4	38	3	35	2	32	1	41
$+1B^0$	4	γ	3	α	2	$-1B^0$	1	42
$^{26}Fe^{56}$	4	$^{13}Al^{28}$	3	$^{8}O^{16}$	2	$^{6}C^{12}$	1	43
الحموض الأمينية	4	النيتريلات	3	الأميدات	2	الأمينات	1	44
أنيلين	4	أمينو هكسان حلقى	3	أمينو هكسان	2	أمينو هكسان	1	45
المجموعة الوظيفية	4	عدد ذرات الهيدروجين	3	عدد ذرات الأكسجين	2	عدد ذرات الكربون	1	46
سوربيتول	4	جلوكونيك	3	جليسروك	2	جلايكوليک	1	47
أحماض كربوكسيلية	4	إيثيرات	3	استرات	2	كحولات	1	48

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

ر.س	الاجابة الصحيحة
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

ر.س	الاجابة الصحيحة
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

بيان النظائر - (النقطة)