

اختبار نهائي شامل لمادة الكيمياء (1) - مسارات



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

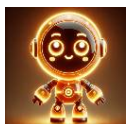
موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف الأول الثانوي ← كيمياء ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 23:14:05 2026-01-05

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل
منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الأول الثانوي



صفحة المناهج
السعودية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الأول الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الأول

مراجعة محلولة شاملة لدروس مقرر كيمياء 1 مسارات	1
اختبار الفترة مع الحل 1447هـ مسارات	2
اختبار الفترة الأولى كيمياء مسارات 1447هـ	3
حلول ملف إنجاز كيمياء 1 للعام 1447هـ	4
ملف إنجاز كيمياء 1 للعام 1447هـ	5

السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي:

1- أحد العناصر التالية ليس من مكونات مادة CFCs التي تتسبب في تقلص سمك طبقة الأوزون ...

A	الفلور	B	الكربون
C	النيتروجين	D	الكلور

2- طلب منك أن تدرس أثر درجة الحرارة في حجم بالون فوجدت أن حجم البالون يقل عند تبريده . المتغير المستقل

A	درجة الحرارة	B	حجم البالون
C	كمية الغاز	D	نوع الغاز

3- قام أحد الباحثين باكتشاف علاج جديد لمرض السكري . يعد ذلك مثلاً على البحوث ...

A	النظرية	B	التطبيقية
C	الوصفية	D	التاريخية

4- أي من الخواص التالية خاصة كيميائية للمادة ؟

A	الحديد أكبر كثافة من الألمنيوم	B	يحترق المغنيسيوم في جو من الأكسجين
C	ينصهر الزئبق عند -39°C	D	يغلي الماء عند 100°C

5- من الأمثلة على الخواص الفيزيائية المميزة للمادة ...

A	الطول	B	الحجم
C	الكتلة	D	درجة الانصهار

6- جميع المخاليط التالية غير متجانسة ماعدا ...

A	الدم	B	محلول الجلوكوز
C	الحليب	D	الجيلاتين

7- المركبان اللذان يحققان قانون النسب المتضاعفة فيما يلي هما ...

A	CuCl_2 ، CuCl	B	HCl ، H_2O
C	NaOH ، NaCl	D	KCl ، K_2O

8- جسيم ذري كتلته قريبة من كتلة البروتون لكنه لا يحمل شحنة ...

A	اللبتون	B	الإلكترون
C	النيوترون	D	البوزيترون

9- العدد الكتلي لذرة يساوي 55 ، وعدد النيوترونات هو العدد الذري مضافاً إليه خمسة . كم عدد البروتونات ؟			
A	50	B	30
C	20	D	25
10- إشعاع كهرومغناطيسي طاقتة عالية لا كتلة له ينبعث من نواة الذرة ولا يتأثر بالمجال الكهربائي ولا المغناطيسي ..			
A	جاما	B	بيتا السالبة
C	الفا	D	بيتا الموجبة
11- الاسم العلمي للمركب Ag_2CrO_4 ...			
A	كبريتات الفضة	B	كرومات الفضة
C	نترات الفضة	D	فوسفات الفضة
12- الصيغة الكيميائية لكلورات البوتاسيوم ...			
A	$NaClO_3$	B	$LiClO_3$
C	$KClO_3$	D	$KClO_4$
13- يصنف التفاعل الكيميائي التالي: $2SO_2(g) + O_2(g) \rightarrow 2SO_3(g)$ بأنه تفاعل ...			
A	تفكك	B	إحلال بسيط
C	احتراق	D	إحلال مزدوج
14- عدد مستويات الطاقة الثانوية في مستوى الطاقة الرئيسي الثالث يساوي ...			
A	1	B	2
C	4	D	3
15- ماعدد ذرات الهيدروجين في مول واحد من الماء H_2O ؟			
A	6.02×10^{23} ذرة	B	12.04×10^{23} ذرة
C	18.06×10^{23} ذرة	D	24.08×10^{23} ذرة

السؤال الثاني : أ) أجب بكلمة (صح) أو بكلمة (خطأ) أمام كل عبارة من العبارات العلمية التالية:

- 1- الفرضية تفسير مؤقت لظاهرة ما أو حدث تمت ملاحظته، وهو قابل للاختبار. ()
- 2- التبلور طريقة فيزيائية يتم من خلالها الحصول على مادة نقية صلبة من محلولها. ()
- 3- تسمى الذرات التي لها عدد البروتونات نفسه لكنها تختلف في عدد النيوترونات النظائر. ()
- 4- تفاعل الصوديوم مع الماء لانتاج هيدروكسيد الصوديوم وغاز الهيدروجين يعد تفاعل إحلال بسيط. ()
- 5- كتلة 1mole من غاز النيتروجين تساوي كتلة 1mole من ذرات النيتروجين. ()

ب) يتفاعل حمض النيتريك مع محلول كبريتيد البوتاسيوم لتكوين غاز كبريتيد الهيدروجين ومحلول نترات

البوتاسيوم . عبر عن هذا التفاعل بمعادلة كيميائية رمزية موازنة وأيونية كاملة وأيونية نهائية .

ج) اكتب التوزيع الإلكتروني لجميع الإلكترونات في ذرة عنصر الرادون Rn الذي عدده الذري 86

د) حل المسائل الحسابية التالية :

1. عينة من مركب مجهول كتلتها 78g تحتوي على 12.4g هيدروجين. ما النسبة المئوية بالكتلة للهيدروجين في

المركب ؟

2- إذا تفاعل 23g من الصوديوم تماماً مع 36g من الكلور فما كتلة كلوريد الصوديوم الناتج؟

3- ماعدد مولات غاز ثاني أكسيد الكربون الموجودة في 24.08×10^{23} جزيء منه ؟

4- لديك 4mole من ملح نترات الفضة AgNO_3 ، احسب عدد جرامات الملح علماً بأن الكتل المولية الذرية :
[Ag =108 , N = 14 , O = 16] g/mole