

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: 2026-01-05 23:14:05

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج إنجليزي | ملخصات وتقديرات | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الأول الثانوي



الرياضيات



اللغة الانجليزية



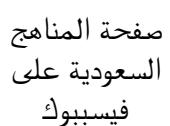
اللغة العربية



التربية الإسلامية



المواد على Telegram



صفحة المناهج
السعودية على
فيسبوك

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



اسم الطالب :

ثانوية

السؤال الأول : اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي:

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

الكريون	B	الفلور	A
الكلور	D	النيتروجين	C

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

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

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

التطبيقية	B	النظيرية	A
التاريخية	D	الوصفية	C

4- أي من الخواص التالية خاصية كيميائية للمادة ؟

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

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

الحجم	B	الطول	A
درجة الانصهار	D	الكتلة	C

6- جميع المخلوطات التالية غير متتجانسة ماعدا ...

محلول الجلوکوز	B	الدم	A
الجيالاتين	D	الحليب	C

7- المركبان اللذان يحققا قانون النسب المترادفة فيما يليهما ...

HCl ، H ₂ O	B	CuCl ₂ ، CuCl	A
KCl ، K ₂ O	D	NaOH ، NaCl	C

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

الإلكترون	B	البلتون	A
البوزيترون	D	النيوترون	C

٩- العدد الكتلي لذرة يساوي ٥٥ ، وعدد النيوترونات هو العدد الذري مضافاً إليه خمسة . كم عدد البروتونات ؟

30	B	50	A
25	D	20	C

١٠- إشعاع كهرومغناطيسي طاقة عالية لا كتلة له ينبعث من نواة الذرة ولا يتأثر بال المجال الكهربائي ولا المغناطيسي ..

بيتا السالبة	B	جاما	A
بيتا الموجبة	D	الفا	C

١١- الاسم العلمي للمركب ... Ag_2CrO_4

كرومات الفضة	B	كبريتات الفضة	A
فوسفات الفضة	D	نترات الفضة	C

١٢- الصيغة الكيميائية لكلورات البوتاسيوم ...

LiClO_3	B	NaClO_3	A
KClO_4	D	KClO_3	C

١٣- يصنف التفاعل الكيميائي التالي : $2\text{SO}_{2(g)} + \text{O}_{2(g)} \rightarrow 2\text{SO}_{3(g)}$ بأنه تفاعل ...

إحلال بسيط	B	تفكك	A
إحلال مزدوج	D	احتراق	C

١٤- عدد مستويات الطاقة الثانوية في مستوى الطاقة الرئيسي الثالث يساوي ...

2	B	1	A
3	D	4	C

١٥- ماعددة ذرات الهيدروجين في مول واحد من الماء $9\text{H}_2\text{O}$

12.04×10^{23} ذرة	B	6.02×10^{23} ذرة	A
24.08×10^{23} ذرة	D	18.06×10^{23} ذرة	C

السؤال الثاني : ١) أجب بكلمة (صحيح) أو بكلمة (خطأ) أمام كل عبارة من العبارات العلمية التالية :

١- الفرضية تفسير مؤقت لظاهرة ما أو حدث تمت ملاحظته، وهو قابل للاختبار. ()

٢- التبلور طريقة فيزيائية يتم من خلالها الحصول على مادة ندية صلبة من محلولها . ()

٣- تسمى الذرات التي لها عدد البروتونات نفسه لكنها تختلف في عدد النيوترونات النظائر. ()

٤- تفاعل الصوديوم مع الماء لانتاج هيدروكسيد الصوديوم وغاز الهيدروجين يعد تفاعل إحلال بسيط. ()

٥- 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 موزونة 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- ماعددة 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 :

$$[\text{Ag} = 108, \text{N} = 14, \text{O} = 16] \text{ g/mole}$$