

تم تحميل وعرض هذا المادة من موقع واجبي:



www.wajibi.net

اشترك معنا ليصلك كل جديد:



اختبار الفصل الدراسي الثالث - الدور الأول لعام 1444 هـ

16

السؤال الأول : (أ) ضع علامه (√) امام العبارة الصحيحة او علامه (x) امام العبارة الخاطئه :

العلامة	العبارة	م
	حجم المادة في الحالة الغازية غير ثابت	1
	جسيمات الفا تحمل شحنة +1	2
	يطلق على الكتلة المولية هي كمية المادة الحاوية على عدد أفوجادرو من الذرات او الايونات او الجزيئات	3
	أول من اعتقد بوجود الذرات بناء على تجارب عملية هو العالم دالتون وشاويك	4
	العدد الذري الموجود في ذرة الماغيسيوم عددها الكتلي 24 والعدد الذري 12 فان عدد الالكترونات 34	5
	اذا كانت الكتلة المولية للعناصر Li=6 و Cl=35 فان الكتلة المولية $\text{LiCl}=41\text{g mol}$	6
	يسمى المركب FeSO_4 كبريتات الحديد (II)	7
	في التفاعل النووي تكون الانوية للعناصر لا تتغير ويحدث تفاعل كيميائي	8
	الصيغة الكيميائية لمركب نترات النحاس (II) هي CuNO_3	9
	عند تفاعل 34g من الذهب مع 45.4g غاز الاكسجين فان كتلة أكسيد الذهب الثلاثي الناتج 90.4g	10

(ب) اختر الاجابة الصحيحة فيما يلي :-

1 - لحل أي مشكلة والتحقق من عمل العلماء الاخرين نستخدم :-

(أ) البحث التطبيقي (ب) النماذج (ج) الطريقة العلمية (د) البحث النظري

2 - نوع التفاعل: $\text{H}_2(\text{g}) + \text{Cl}_2(\text{g}) \longrightarrow 2 \text{HCl}$

(أ) احتراق (ب) تكوين (ج) احلال بسيط (د) تفكك
3 - نظائر العنصر متشابه ب

(أ) العدد الكتلي (ب) الخواص الكيميائية (ج) عدد النيوترونات (د) الخواص الفيزيائية

4- عدد المولات الموجودة في 120g من هيدروكسيد الصوديوم اذا كانت الكتلة المولية له 40g mol تساوي

(أ) 3 (ب) 0.5 (ج) 480 (د) 8

5 - طريقة فصل الاصباغ عن بعضها البعض باستخدام طريقة :-

(أ) التقطير (ب) الترشيح (ج) البلورة (د) الكروماتوجرافيا

ا ج) اكتب التوزيع الإلكتروني لذرة الالومينيوم

13Al :

اقلب الورقة

السؤال الثاني (أ) : ضع المصطلح العلمي المناسب ؟.

8

السؤال الثاني : (أ) : (الكتلة الذرية - الوزن - الراسب - النموذج - البروتون - المخلوط المتجانس)

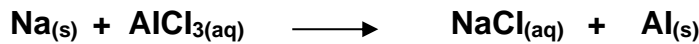
- 1 - جسيم يوجد داخل نواة الذرة موجب الشحنة
- 2 - متوسط كتل النظائر العناصر
- 3 - تفسير مرئي او لفظي او رياضي للبيانات التجريبية
- 4 - ذو تركيب ثابت وتمتزج مكوناته بانتظام
- 5 - مقياس لقوة جذب الأرض للمادة
- 6 - المادة الصلبة التي تنتج خلال تفاعل كيميائي في محلول ما

(ب) : ما عدد الذرات الموجودة في 12.5mol من الصوديوم ؟ .

السؤال الثالث (أ) حدد الايونات المتفرجة من التفاعل : $2\text{HF}_{(aq)} + \text{CaCO}_{3(aq)} \longrightarrow \text{H}_2\text{CO}_{3(aq)} + \text{CaF}_{2(s)}$

6

(ب) : زن المعادلة :



(ج) عدد اجزاء الذرة .

- 2

- 1

انتهت الاسئلة

أسئلة اختبار الفصل الدراسي الثالث (الدور الأول) للعام ١٤٤٤ هـ

الاسم:

الصف:

السؤال الأول :

اختر الإجابة الصحيحة من بين الأقواس :

١٠

١. ما هو العنصر الذي يحتوي على ٦ إلكترونات في طبقاته الخارجية؟

أ- الأكسجين ب- النيتروجين ج- الكربون د- الهيدروجين

٢. ما هو نوع الروابط الكيميائية التي تحدث بين الذرات في المركبات الأيونية؟

أ- رابطة تساهمية ب- رابطة تساهمية متعددة ج- رابطة تساهمية بسيطة د- رابطة أيونية

٣. ما هو اسم المركب الكيميائي HCl؟

أ- حمض الكبريتيك ب- حمض الهيدروكلوريك ج- حمض النيتريك د- حمض الخليك

٤. ما هو الصيغة الكيميائية لمركب كربونات الكالسيوم؟

أ- $CaCO_3$ ب- $CaCO_2$ ج- $CaCl_2$ د- $CaSO_4$ ٥. ما هو اسم المركب الكيميائي H_2SO_4 ؟

أ- حمض الكبريتيك ب- حمض الهيدروكلوريك ج- حمض النيتريك د- حمض الخليك

٦. ما هو اسم المركب الكيميائي NH_3 ؟

أ- أمونيا ب- نترات الأمونيوم ج- أزيد الأمونيوم د- أزوت الأمونيوم

٧. ما هو العنصر الكيميائي الذي يوجد في الجدول الدوري في المجموعة الثانية والدورة الثانية؟

أ- المغنيسيوم ب- الكالسيوم ج- الألمنيوم د- النحاس

٨. ما هي مجموعة العناصر الكيميائية التي تشمل النيتروجين والفوسفور والزرنيخ؟

أ- المجموعة الخامسة ب- المجموعة السادسة ج- المجموعة السابعة د- المجموعة الثامنة

٩. ما هي الصيغة الكيميائية لمركب الأوكسجين؟

أ- O_2 ب- O_3 ج- OH د- H_2O

١٠. ما هي الصيغة الكيميائية لمركب الأمونيا؟

أ- NH_3 ب- NaOH ج- H_2SO_4 د- HCl

السؤال الثاني :

أ/ قارن بين البحث النظري والتطبيقي من حيث المفهوم :

البحث التطبيقي	البحث النظري	وجه المقارنة
		المفهوم العلمي

ب/ اكتب تفسيراً علمياً لكل من :
١/ تستخدم المواد الكيميائية في العديد من الصناعات مثل الصناعات الدوائية والزراعية والإلكترونية؟

.....
.....

٢/ استخدام الأنابيب الزجاجية في التجارب الكيميائية بدلاً من الأنابيب البلاستيكية؟

.....
.....

٣/ تتغير درجة الحموضة في المحاليل عند إضافة مادة قلوية أو حمضية إليها؟

.....
.....

٤/ يتم استخدام الكتلة المولية للمواد الكيميائية في حسابات الكيمياء؟

.....
.....

٥/ تتفاعل العناصر الكيميائية مع بعضها البعض

.....
.....

ضع علامة (✓) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (✗) أمام العبارة الخاطئة لكل من العبارات التالية:

()	١- يمكن للعناصر الكيميائية أن تتفاعل مع بعضها البعض لتشكل مركبات جديدة.
()	٢- تتشابه خواص العناصر الكيميائية دائماً مع بعضها البعض.
()	٣- تعتبر الروابط الكيميائية بين العناصر نتيجة لجاذبية الإلكترونات نحو النواة.
()	٤- يمكن للمواد الكيميائية أن تتفاعل مع الحرارة والضوء والضغط.
()	٥- لا يمكن للمواد الكيميائية أن تتغير لونها إلا عند تعرضها للحرارة.
()	٦- الأحماض هي مواد كيميائية تتفاعل مع القواعد لتشكل ملح وماء.
()	٧- تحدث التفاعلات الكيميائية بسرعة ثابتة بغض النظر عن درجة الحرارة.
()	٨- يمكن استخدام المؤشرات الحمضية-القاعدية لتحديد درجة الحموضة في المحاليل الكيميائية.
()	٩- يمكن استخدام المذيبات لتذويب المواد الكيميائية وتحفيز التفاعلات الكيميائية.
()	١٠- يتم استخدام الكتلة المولية للمواد الكيميائية لحساب كميات المواد المتفاعلة في التفاعلات الكيميائية.

المادة: الكيمياء 1

الصف: نظام المسارات - السنة
الأولى المشتركة

المدرسة :

أسئلة اختبار الفصل الدراسي الثالث (الدور الأول) للعام 1444هـ

الاسم:

الصف:

السؤال الأول: أسئلة الاختيار من متعدد

1- يوجد غاز الأوزون في طبقة		
أ- الستراتوسفير	ب- الميزوسفير	ج- الاكسوسفير
2- ما فرع الكيمياء الذي يستقصي تحلل مواد التغليف في لبيئة؟		
أ- الكيمياء الحيوية	ب- الكيمياء العضوية	ج- الكيمياء البيئية
3- ميثاق يقضي على إنها استعمال مركبات الكلوروفلوروكربون		
أ- مونتريال	ب- دوبسون	ج- توماس
4- عند دراسة أثر درجة الحرارة في حجم بالون، وجد أن حجم البالون يزداد عند تسخينه فإن المتغير المستقل هو		
أ- حجم البالون	ب- درجة الحرارة	ج- كمية الهواء في البالون
5- ما الشيء الذي يجب ألا تفعله أثناء العمل في المختبر		
أ- إعادة المتبقي من المواد الكيميائية غير المستعملة إلى العبوة الأصلية	ب- استعمال كميات كبيرة من الماء لغسل الجلد الذي تعرض للمواد الكيميائية	ج- قراءة المكتوب على العبوات قبل استعمال محتوياتها

السؤال الثاني:

ضع علامة (\checkmark) أمام العبارة الصحيحة وعلامة (X) أمام العبارة الخاطئة لكل من العبارات التالية:

- 1- من الأمثلة على البيانات النوعية: درجة الحرارة . ()
- 2- مركبات الكلوروفلوروكربون مكونة من فلور وكلور وكربون . ()
- 3- تصنف الأفكار بإنها مادة . ()
- 4- الفرضية: هي عملية لجمع المعلومات. ()
- 5- الطريقة العلمية هي هي طريقة منظمة تستعمل في الدراسات العلمية ()

السؤال الثالث:

قارن بين البحث النظري والتطبيقي من حيث المفهوم :

البحث التطبيقي	البحث النظري	وجه المقارنة
		المفهوم العلمي

السؤال الرابع:

اكتب تفسيراً علمياً لكل من :

1/ سبب استخدام العلماء الكتلة بدلاً من الوزن في قياساتهم

.....

.....

2/ يعد الأوزون مهماً

.....

.....