

المبحث: الكيمياء
الصف: العاشر الأساسي
الزمن: ساعتان
التاريخ: 2019.01.03م
اسم الطالب/ة:

بسم الله الرحمن الرحيم
امتحان نهاية الفصل الدراسي الأول
للعام الدراسي 2018 / 2019م
عدد الصفحات: (2)
الفترة الصباحية



دولة فلسطين
وزارة التربية والتعليم العالي
مديرية التربية والتعليم - غرب غزة

(10 درجات)

السؤال الأول:

(6 درجات)

مكتبة الملتقى التربوي

أ. اختر الإجابة الصحيحة :

1. العنصر الذي يدخل في بناء الحموض الأمينية :

أ. السيليكون ب. الكالسيوم ج. الكبريت د. التحلن

2. كتلة 2 مول من غاز ثاني أكسيد الكبريت SO_2 تساوي : (الكتل المولية : $O=16$ ، $S=32$)

أ. 64 غم ب. 128 غم ج. 96 غم د. 48 غم

3. إلى أي نوع من أنواع المياه يصنف الماء المقطر :

أ. الماء المعنى ب. الماء الملح ج. الماء العذب د. الماء النقي

4. الصيغة الكيميائية للجير الحي هي :

أ. $CaCl_2$ ب. CaO ج. $CaSO_4$ د. $Ca(OH)_2$

5. ما النسبة المئوية الكتلية للكروم في خامة الكرومات ($FeCr_2O_4$) : (الكتل المولية: $O=16$ ، $Cr=52$ ، $Fe=56$)

أ. 46.4% ب. 23.2% ج. 25% د. 60%

6. ما أصغر وحدة بنائية للمادة عند دالتون :

أ. الإلكترون ب. البروتون ج. النواة د. الذرة

(درجتان)

ب. اكتب معادلة كيميائية موزونة تعتل :

تفاعل الكبريت مع الأكسجين مع تحديد نوع التفاعل .

المعادلة الكيميائية

نوع التفاعل

ج. لعنصر الكلور نظيران كتلة الأول 34.969 وكتلة ونسبة وجوده في الطبيعة 75.77% ، والثاني كتلته 36.966

وكتلة ونسبة وجوده في الطبيعة 24.23% ، احسب معدل الكتلة الذرية للكلور في الطبيعة . (درجتان)

(10 درجات)

السؤال الثاني :

(4 درجات)

أ. فسر ما يأتي :

1. ارتداد عدد قليل من جسيمات ألفا عند اصطدامها بصفحة الذهب في تجربة رذرفورد .

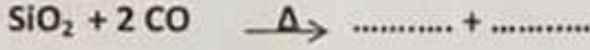
2. يعد السيليكون أساساً في الثورة التقنية والمعلوماتية .

3. يعتبر الماء مذيب عام .

4. تدخل كربونات الكالسيوم في تركيب مضادات الحموضة.

(3 درجات)

ب. أكمل المعادلات الآتية :



ج. احسب الحجم الذي يشغله 8 مول من غاز الأوكسجين في الظروف المعيارية. وما هي الظروف المعيارية؟ (3 درجات)

(10 درجات)

السؤال الثالث :

(4 درجات)

أ. اكتب المصطلح العلمي المناسب :

1. (.....) مجموع كتل المواد الداخلة في التفاعل يساوي مجموع كتل المواد الناتجة .

2. (.....) وجود العنصر في عدة أشكال بلورية تختلف في الخواص الفيزيائية مع عدم الاختلاف في

التركيب الكيميائي .

3. (.....) نوع من أنواع التجاذب الكهروستاتيكي ينشأ بين ذرة هيدروجين مرتبطة بذرة (F ، O ، N)

في جزيء وذرة (F ، N ، O) في جزيء آخر .

4. (.....) قدرة بعض العناصر على إطلاق إشعاعات أو جسيمات صغيرة بشكل طبيعي متحولة إلى

عناصر أكثر استقراراً.

(4 درجات)

مكتبة الملتقى التربوي

ب. قارن بين كل من:

كلوريد الكالسيوم	كبريتيد الخارصين	وجه المقارنة
		الصيغة الكيميائية
		الاستخدام
الكالسيوم ^{20}Ca	الكبريت ^{16}S	الموقع في الجدول الدوري
		أثر محاليل أكاسيدها على ورقة دوار الشمس

(درجتان)

ج. الأمونيا مادة مهمة في الصناعة ويتم تحضيرها حسب المعادلة الكيميائية الموزونة الآتية:



احسب كتلة الأمونيا الناتجة من تفاعل 12غم من غاز الهيدروجين مع كمية كافية من غاز النيتروجين.

(الكتل المولية: $\text{H} = 1$ ، $\text{N} = 14$ / مولى)