

١ - فرع من فروع علم الكيمياء يدرس المادة والبيئة :			
أ / الكيمياء العضوية	ب / الكيمياء البيئية	ج / الكيمياء غير العضوية	د / الكيمياء التحليلية
٢ - شحنة الإلكترون :			
أ / موجبة	ب / سالبة	ج / متعادلة	د / لاشحنة لها
٣ - هي التي لها عدد البروتونات نفسه لكنها تختلف في عدد النيوترونات :			
أ / النظائر	ب / الاملاح	ج / الجسيمات	د / العناصر
٤ - الحالة لها شكل وحجم ثابت وغير قابلة للانضغاط :			
أ / السائلة	ب / الغازية	ج / الصلبة	د / البخارية
٥ - مزيج مكون من مادتين نقيتين أو أكثر تحتفظ كل مادة بخواصها الأصلية هو :			
أ / السائل	ب / المخلوط	ج / المركب	د / الماء
٦ - عند تفاعل 12gm مغنيسيوم مع كمية كافية من الأكسجين وتنتج 20gm من أكسيد المغنيسيوم ، فإن نسبة الأكسجين .. :			
أ / 60 %	ب / 40 %	ج / 4 %	د / 32 %
٧ - عنصر عدد بروتوناته 11 وعدد نيوتروناته 12، فإن عدده الكتلي ... :			
أ / 11	ب / 12	ج / 22	د / 23

٨ - احسب عدد الجزيئات في 11.5 mol من الماء H ₂ O :			
أ / 6.9 x 10 ²⁴	ب / 11.5 x 10 ¹⁰	ج / 9.8	د / 13.7 x 10 ¹²
٩ - أ المعامل x في المعادلة الموزونة تكون قيمته :			
$.. N_2 + xH_2 \longrightarrow 2NH_3$			
أ / 2	ب / 3	ج / 5	د / 1
١٠ - التوزيع الإلكتروني للصوديوم 11 Na :			
أ / 1S ² 2S ² 2P ⁶ 3S ¹	ب / 1S ¹ 2S ³ 2P ⁴ 3S ¹	ج / 1S ² 2S ² 2P ⁶ 3S ²	د / 1S ¹ 2P ⁶
١١ - وضح نوع التفاعل التالي :			
$CH_4 + 2O_2 \longrightarrow CO_2 + 2 H_2O$			
أ / تكوين	ب / احتراق	ج / تفكك	د / تحلل
١٢ - الصيغة الكيميائية لمركب كلوريد المغنيسيوم حيث ان ⁻¹ Cl و ⁺² Mg :			
أ / CaCl	ب / MgCl ₂	ج / CaCl ₂	د / MgCl

ب - علل : يعتبر جزي الماء H₂O من المركبات

١٠ درجات

س ٢ / أ - ضع أمام العبارة الصحيحة عبارة (صح) وأمام العبارة الخاطئة عبارة (خطأ)

خطأ	صح	العبارة
		١ - تسمى الأعمدة في الجدول الدوري "المجموعات" .
		٢ - الذرة متعادلة كهربائياً .
		٣ - جسيم بيتا عبارة عن جسيم ذو شحنة موجبة .
		٤ - يوجد غاز الاوزون في طبقة الميزوسفير .
		٥ - من الأدلة على حدوث التفاعل الكيميائي تغير درجة الحرارة .

ب - اختر من القائمة (الثانية) ما يناسب القائمة (الاولى) ثم ظلل في ورقة الإجابة

رقم العبارة	القائمة الاولى	حرف الكلمة المناسبة للعبارة	حرف الكلمة	القائمة الثانية
١ هو مقياس كمية المادة ولقوة جذب الأرض للمادة .		أ	تغير كيميائي
٢	طريقة لفصل المخاليط		ب	قانون حفظ الكتلة
٣	احتراق الخشب مثال على		ج	الوزن
٤	كتلة المواد المتفاعلة تساوي كتلة المواد الناتجة		د	الترشيح
٥	من الخواص المميزة التي لا تعتمد على كمية المادة .		هـ	درجة الانصهار

س ٣ / أ - عند تفاعل محلول حمض الهيدروكلوريك HCl مع محلول هيدروكسيد الكالسيوم $Ca(OH)_2$ لا نتاج جزئي الماء ومحلول كلوريد الكالسيوم $CaCl_2$

٧ درجات

١ - اكتب المعادلة الرمزية الموزونة محدد الايون المتفرج

٢ - بين نوع التفاعل

ب- عدد اجزاء الذرة

ج - اذكر فرق واحد بين المخلوط المتجانس وغير المتجانس ؟

انتهت الأسئلة

