

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة مما يلي: (١٠ درجات)

١. أقوى عنصر من العناصر الآتية من حيث قوة النشاط الكيميائي في سلسلة الإزاحة هو:

a	الصوديوم	b	الفضة	c	البوتاسيوم	d	الهيدروجين
---	----------	---	-------	---	------------	---	------------

٢. الملح الذي لا يذوب في الماء من الأملاح التالية هو:

a	نترات الصوديوم	b	خلات البوتاسيوم	c	كبريتات الباريوم	d	كربونات الأمونيوم
---	----------------	---	-----------------	---	------------------	---	-------------------

السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة الآتية: (١٥ درجة لكل سؤال)

١. اكتب صيغ المركبات الآتية:

حمض الكربون	هيدروكسيد الصوديوم	نترات الأمونيوم

٢. ما هي عدد الوظائف في حمض الفوسفور؟ وما لون مشعر عباد الشمس في محلول من حمض الفوسفور؟

٣. اكتب الشكل الأيوني للمركبات الآتية:

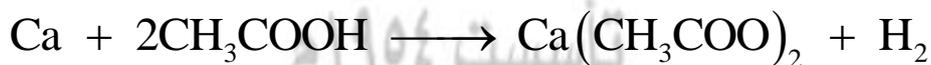
$Mg(OH)_2$	$HNO_3$	$CaCl_2$

٤. أكمل ووازن المعادلات الآتية:

$H_2SO_4 + AgCl \longrightarrow$
$K + NaCl \longrightarrow$
$Fe + O_2 \longrightarrow$

السؤال الثامن: حل المسألة الآتية على الوجه الخلفي للورقة: (٣٠ درجة)

يتفاعل (12 g) من حمض الخل مع الكالسيوم وفق المعادلة الآتية:



١. و المطلوب: حساب كتلة الملح الناتج.

٢. حساب حجم الغاز المنطلق مقاساً في الشرطين النظاميين.

٣. حساب عدد مولات حمض الخل اللازم للتفاعل.

H : 1  
C : 12  
O : 16  
Ca : 40