

العام الدراسي 2017 / 2018

التاريخ :

الفصل الدراسي : الأول

المعلمة : سمية عطية



المركبات الأيونية

ورقة عمل تقييمية

ادارة التعليم الخاص

مدارس وروضة اكااديمية الاتفاق الدولية

المادة : العلوم

الصف والشعبة : الثامن هـ

اسم الطالب : .....

السؤال الأول : أكمل الجدول التالي بما يناسبه:

اسم المركب	الأيونات المكونة للمركب	شحنة أيون الكالسيوم مشحنة أيون الكلور	الشحنة الكلية للمركب	صيغة المركب الكيميائية	نسبة الأيونات لبعضها
كلوريد الكالسيوم					

ما الفرق بين أيونين شحنتهما (3+) و (3-) ؟

السؤال الثاني : بالاعتماد على الجدول الدوري التالي أكتب صيغ المركبات الأيونية التالية :

IIA								III A	IV A	V A	VI A	VII A	VIII A
Li <sup>+</sup>										N <sup>3-</sup>	O <sup>2-</sup>	F <sup>-</sup>	
Na <sup>+</sup>	Mg <sup>2+</sup>						Al <sup>3+</sup>			P <sup>3-</sup>	S <sup>2-</sup>	Cl <sup>-</sup>	
K <sup>+</sup>	Ca <sup>2+</sup>										Se <sup>2-</sup>	Br <sup>-</sup>	
Rb <sup>+</sup>	Sr <sup>2+</sup>										Te <sup>2-</sup>	I <sup>-</sup>	
Cs <sup>+</sup>	Ba <sup>2+</sup>												

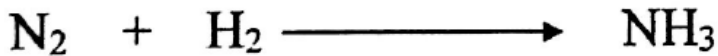
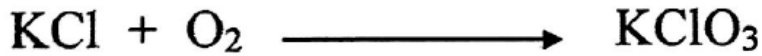
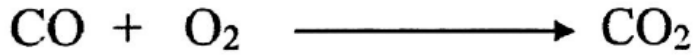
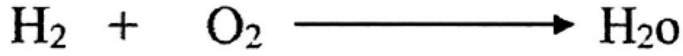
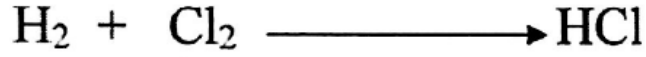
3- كبريتات الصوديوم

4- يوديد الصوديوم

1- كلوريد البوتاسيوم

2- نترات المغنيسيوم

السؤال الثالث : وازن المعادلات التالية :



---

السؤال الرابع : يتم تحضير غاز الكلور في المختبر من تفاعل أكسيد المنغنيز  $\text{MnO}_2$  الصلب مع محلول حمض الهيدروكلوريك  $\text{HCl}$  لينتج بالإضافة لغاز الكلور الماء و كلوريد المنغنيز  $\text{MnCl}_2$  ، اكتب معادلة لفظية و رمزية موزونة لهذا التفاعل .