

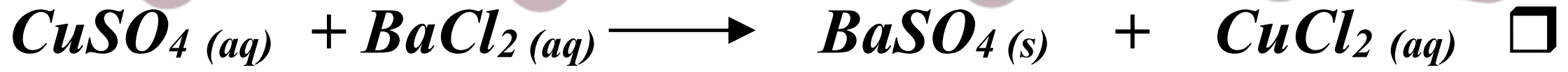
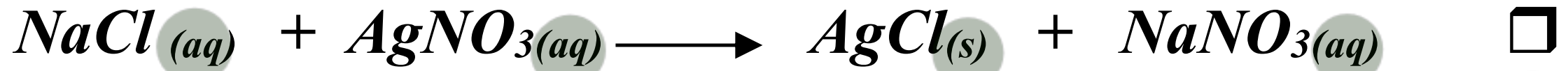
الورقة التقويمية للفترة الدراسية الثانية في الكيمياء (أ)

(0.5 x 2)

کیمیاء

تبخير الماء

2- التفاعل المتجانس من التفاعلات التالية هو :

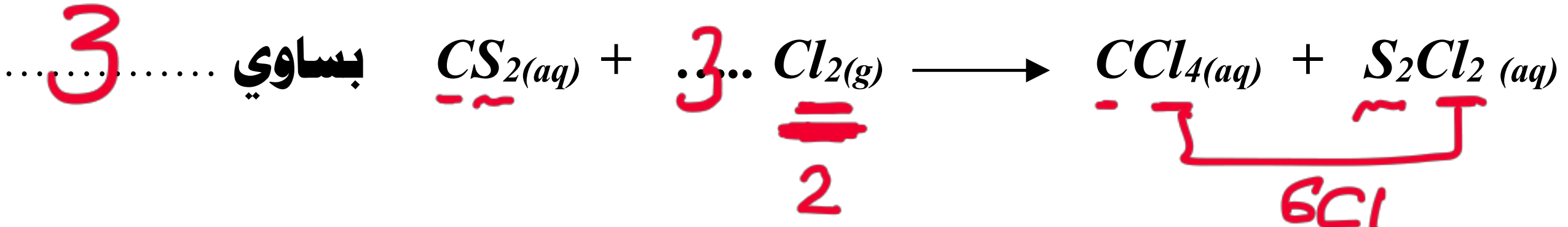


السؤال الثاني : أكمل الفراغات في الجمل التالية :

(0.5 x 2)

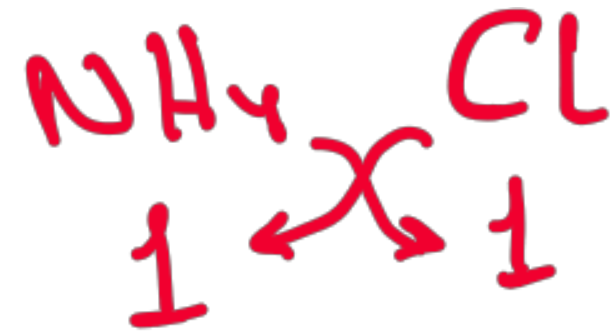
$$\begin{array}{ccc} \text{Fe} & & \text{SO}_4 \\ 3 & \times & 2 \\ \hline & & \end{array}$$
$$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3(s)$$

2- المعامل اللازم وضعه أمام الكلور لوزن المعادلة التالية :



الورقة التقويمية للفترة الدراسية الثانية في الكيمياء (ب)

السؤال الأول: اختر أنسب إجابة صحيحة وضع علامة (✓) في المربع المقابل : (0.5 x 2)



NH_4Cl ☐

NH_3Cl ☐

AlCl_3 ☐

K_2CO_3 ☐

1- الصيغة الكيميائية لكوريد الأمونيوم هي :

2- جميع ما يلي من دلالات حدوث التفاعل الكيميائي ماعدا :

☐ تكون راسب

☐ تغير درجة الحرارة

☐ صبغ الأقمشة

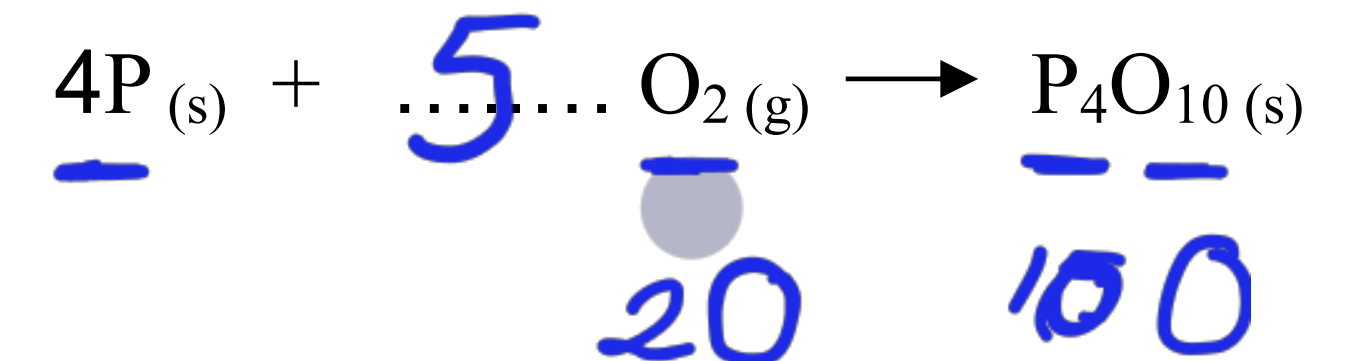
☐ تصاعد غاز

(0.5 x 2)

السؤال الثاني : أكمل الفراغات في الجمل والمعادلات التالية :

1- المعادلة التالية : $\text{CH}_4(\text{g}) + \text{Br}_2(\text{l}) \rightarrow \text{CH}_3\text{Br}(\text{g}) + \text{HBr}(\text{g})$ يصنف تبعا للحالة الفيزيائية لكل من المتفاعلات و النواتج على أنه غير متجانس

2- المعامل اللازم وضعه أمام الأكسجين لوزن المعادلة التالية :



الورقة التقويمية للفترة الدراسية الثانية في الكيمياء (ج)

(0.5 x 2)

السؤال الأول: اختر أنسب إجابة صحيحة وضع علامة (✓) في المربع المقابل :

1- - جميع التغيرات التالية تعتبر تغيراً كيميائياً عدا واحداً منها وهو :

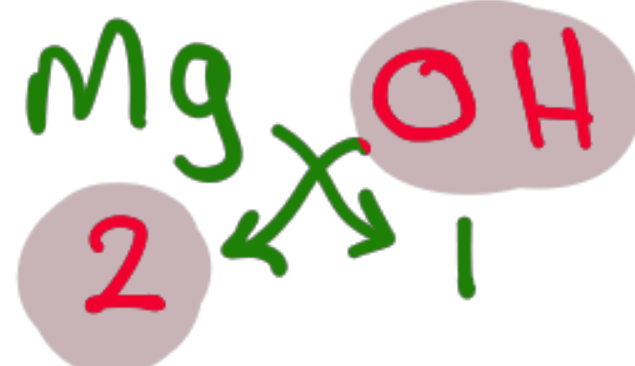
☐ تصاعد غاز أثناء التفاعل ☐ ظهور لون جديد ☐ تجمد الماء ☐ سريان التيار الكهربائي

2- التفاعل المتجانس من التفاعلات التالية هو :



السؤال الثاني: أكمل الفراغات في الجمل والمعادلات التالية :

(0.5 x 2)



2- الصيغة الكيميائية هيدروكسيد المغنيسيوم هي

