

التفاعلات الكيميائية

سؤال 1 | حدد نوع التغير في كل مما يأتي :

- صب فضة في قالب.....
- اشتعال غاز طبيعي.....
- ذوبان مكعب ثلج.....
- صناعة زبادي.....
- تعفن بيض.....

سؤال 2 | أكمل كلاً مما يأتي بما يناسبه :

- هل (NaCl) نفسه (Na + Cl₂).
هل (CO₂) نفسه (C + O₂).
هل (MgO) نفسه (Mg + O₂).
هل (HCl) نفسه (H₂ + Cl₂).

سؤال 3 | حدد نوع التفاعل في كل مما يأتي :

- $\bullet + \bullet \rightarrow \bullet \bullet$
- $\bullet + \bullet + \bullet \rightarrow \bullet \bullet \bullet$
- $\bullet + \bullet \rightarrow \bullet \bullet$
- $C_xH_y + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

سؤال 4 | حدد نوع التفاعل في كل مما يأتي :

1. $NaCl \rightarrow Na + Cl_2$
2. $Mg + O_2 \rightarrow MgO$
3. $CuSO_4 + Zn \rightarrow ZnSO_4 + Cu$
4. $C_{10}H_{22} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
5. $C_6H_{12}O_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

التفاعلات الكيميائية

سؤال | 5 أكتب معادلة كيميائية موزونة لتفاعل فلز البوتاسيوم الصلب مع غاز البروم لإنتاج مركب بروميد البوتاسيوم الصلب.

.....

دون ملاحظاتك عن الدرس

.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....

إضافي | أكمل المعادلات الكيميائية الآتية :

- 1♦ $Mg + O_2 \rightarrow$
- 2♦ $NaCl \rightarrow$
- 3♦ $CuSO_4 + Zn \rightarrow$
- 4♦ $CH_4 + O_2 \rightarrow$

مدرسة كيمياء الطارق