

ใบงาน เรื่อง สมการเคมี

ชื่อ.....เลขที่.....คะแนน.....

คำชี้แจง ให้นักเรียนตอบคำถามต่อไปนี้



จากสมการ จงตอบคำถามต่อไปนี้ (3 คะแนน)

สารตั้งต้นได้แก่..... สารผลิตภัณฑ์ได้แก่.....

เมื่อดุลสมการแล้วจงตอบคำถามต่อไปนี้

a คือเลข..... b คือเลข..... c คือเลข..... d คือเลข.....

ถ้าหากใช้สารตั้งต้น Na 1 mol หลังจากเกิดปฏิกิริยาแล้วเกิด NaOH (aq) ขึ้น.....โมล

2. จดดุลสมการเคมีต่อไปนี้ (ข้อละ 1 คะแนน)

1. $\underline{\hspace{1cm}} \text{AlBr}_3 + \underline{\hspace{1cm}} \text{K} \longrightarrow \underline{\hspace{1cm}} \text{KBr} + \underline{\hspace{1cm}} \text{Al}$
2. $\underline{\hspace{1cm}} \text{FeO} + \underline{\hspace{1cm}} \text{PdF}_2 \longrightarrow \underline{\hspace{1cm}} \text{FeF}_2 + \underline{\hspace{1cm}} \text{PdO}$
3. $\underline{\hspace{1cm}} \text{P}_4 + \underline{\hspace{1cm}} \text{Br}_2 \longrightarrow \underline{\hspace{1cm}} \text{PBr}_3$
4. $\underline{\hspace{1cm}} \text{LiCl} + \underline{\hspace{1cm}} \text{Br}_2 \longrightarrow \underline{\hspace{1cm}} \text{LiBr} + \underline{\hspace{1cm}} \text{Cl}_2$
5. $\underline{\hspace{1cm}} \text{PbBr}_2 + \underline{\hspace{1cm}} \text{HCl} \longrightarrow \underline{\hspace{1cm}} \text{HBr} + \underline{\hspace{1cm}} \text{PbCl}_2$
6. $\underline{\hspace{1cm}} \text{CoBr}_3 + \underline{\hspace{1cm}} \text{CaSO}_4 \longrightarrow \underline{\hspace{1cm}} \text{CaBr}_2 + \underline{\hspace{1cm}} \text{Co}_2(\text{SO}_4)_3$
7. $\underline{\hspace{1cm}} \text{Na}_3\text{P} + \underline{\hspace{1cm}} \text{CaF}_2 \longrightarrow \underline{\hspace{1cm}} \text{NaF} + \underline{\hspace{1cm}} \text{Ca}_3\text{P}_2$
8. $\underline{\hspace{1cm}} \text{Mn} + \underline{\hspace{1cm}} \text{HI} \longrightarrow \underline{\hspace{1cm}} \text{H}_2 + \underline{\hspace{1cm}} \text{MnI}_3$
9. $\underline{\hspace{1cm}} \text{Li}_3\text{PO}_4 + \underline{\hspace{1cm}} \text{NaBr} \longrightarrow \underline{\hspace{1cm}} \text{Na}_3\text{PO}_4 + \underline{\hspace{1cm}} \text{LiBr}$
10. $\underline{\hspace{1cm}} \text{CaF}_2 + \underline{\hspace{1cm}} \text{Li}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \underline{\hspace{1cm}} \text{CaSO}_4 + \underline{\hspace{1cm}} \text{LiF}$
11. $\underline{\hspace{1cm}} \text{HBr} + \underline{\hspace{1cm}} \text{Mg(OH)}_2 \longrightarrow \underline{\hspace{1cm}} \text{MgBr}_2 + \underline{\hspace{1cm}} \text{H}_2\text{O}$
12. $\underline{\hspace{1cm}} \text{LiNO}_3 + \underline{\hspace{1cm}} \text{CaBr}_2 \longrightarrow \underline{\hspace{1cm}} \text{Ca(NO}_3)_2 + \underline{\hspace{1cm}} \text{LiBr}$
13. $\underline{\hspace{1cm}} \text{AgNO}_3 + \underline{\hspace{1cm}} \text{Li} \longrightarrow \underline{\hspace{1cm}} \text{LiNO}_3 + \underline{\hspace{1cm}} \text{Ag}$
14. $\underline{\hspace{1cm}} \text{Si(OH)}_4 + \underline{\hspace{1cm}} \text{NaBr} \longrightarrow \underline{\hspace{1cm}} \text{SiBr}_4 + \underline{\hspace{1cm}} \text{NaOH}$
15. $\underline{\hspace{1cm}} \text{NaCN} + \underline{\hspace{1cm}} \text{CuCO}_3 \longrightarrow \underline{\hspace{1cm}} \text{Na}_2\text{CO}_3 + \underline{\hspace{1cm}} \text{Cu(CN)}_2$