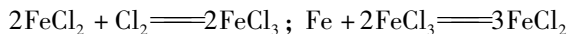
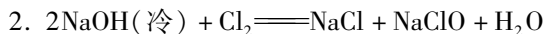
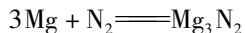
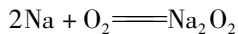
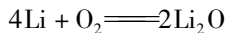
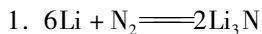
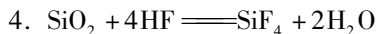


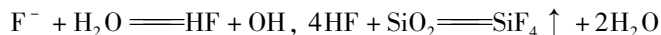
第6章 单质和无机化合物



3. 氦气; 氛气; 氩气



NH_4F 溶液不能用玻璃瓶盛装, 因为水解时产生的氢氟酸腐蚀玻璃。



5. B 原子配位数最多 4。硼半径小无法容纳过多的配体。

6. 氧; 氢; 氢; 氢; 氮

7. 漂白粉的有效成分是次氯酸钙, 其化学式为 $\text{Ca}(\text{ClO})_2$, 次氯酸钙在空气中能够与水、二氧化碳反应生成次氯酸, 化学方程式: $\text{Ca}(\text{ClO})_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \longrightarrow 2\text{HClO} + \text{CaCO}_3 \downarrow$, 次氯酸见光分解生成氯化氢和氧气, 化学方程式: $2\text{HClO} \longrightarrow \text{HCl} + \text{O}_2 \uparrow$, 因而变质。

8. 氮化硼

9. 灼热的炭和水发生反应生成一氧化碳和氢气

10. 硅酸钠; 硅酸

11. 氧化硼; 金属氧化物; 玻璃状硼酸盐和偏硼酸盐; 硼砂珠反应

12. Cs; Cr; Hg; W; Li; Os; Ag