

(10)

1:

2:

3:



(1 2)

(, (5 %); ; 1, 2

()	
<p>1. - ().</p> <p>- 2:</p> $\text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CaSO}_4 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ $\text{Ca}^{2+} + \text{CO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{Ca}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ $2\text{H}^+ + \text{CO}_3^{2-} \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$	2
<p>2.</p> <p>- NaCl, - AgNO₃,</p> <p>NaCl + AgNO₃ → NaNO₃ + AgCl</p> $\text{Na}^+ + \text{Cl}^- + \text{Ag}^+ + \text{NO}_3^- \rightarrow \text{Na}^+ + \text{NO}_3^- + \text{AgCl}$ $\text{Ag}^+ + \text{Cl}^- \rightarrow \text{AgCl}$ <p>- Na₂SiO₃, - H₂SO₄,</p> <p>Na₂SiO₃ + H₂SO₄ → Na₂SO₄ + H₂SiO₃</p> $2\text{Na}^+ + \text{SiO}_3^{2-} + 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow 2\text{Na}^+ + \text{SO}_4^{2-} + \text{H}_2\text{SiO}_3$ $2\text{H}^+ + \text{SiO}_3^{2-} \rightarrow \text{H}_2\text{SiO}_3$	4
<p>3.</p> <p>1)</p> <p>NaOH :</p> $2\text{NaOH} + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{NaOH}$ $2\text{Na}^+ + 2\text{OH}^- + 2\text{Na}^+ + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow 2\text{Na}^+ + \text{SO}_4^{2-} + 2\text{NaOH}$ $2\text{Na}^+ + 2\text{OH}^- \rightarrow 2\text{NaOH}$ <p>2)</p> <p>Na₂SO₄ + BaCl₂ → BaSO₄ + 2NaCl</p> $2\text{Na}^+ + \text{SO}_4^{2-} + \text{Ba}^{2+} + 2\text{Cl}^- \rightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{Na}^+ + 2\text{Cl}^-$ $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{BaSO}_4$	4
	0
	10