

حل التمرين 05

1. محلول ماء الجير قاعدي لأنه يكون الأيونات OH^- في الماء.

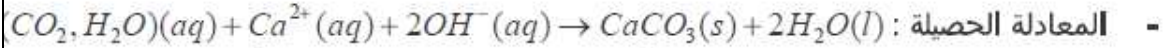
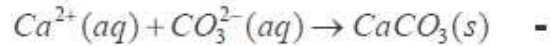
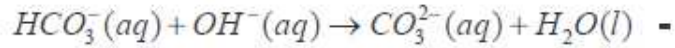
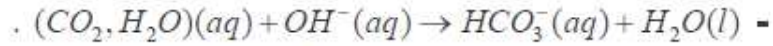
في محلول ماء الجير ، الأيون OH^- يلعب دور القاعدة في المزدوجة $H_2O(l) / OH^-(aq)$.

2. غاز ثاني أكسيد الكربون.

3. صيغة الحمض الكربوني أو غاز ثاني أكسيد الكربون هي : CO_2 .

4. صيغة أيون الهيدروجينوكربونات HCO_3^- . المزدوجة $(CO_2, H_2O) / HCO_3^-$.

5.



وهي معادلة تفاعل ماء الجير مع ثاني أكسيد الكربون حيث يتكون راسب أبيض هو كربونات الكالسيوم ، وهي التجربة التي تبرز وجود غاز ثاني أكسيد الكربون.

Mohammed Sobhi