

## حل التمرين 05

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

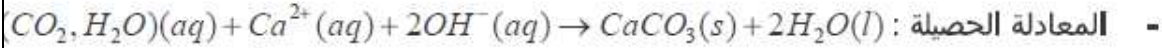
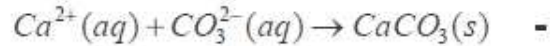
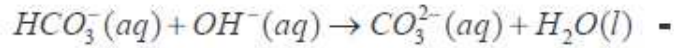
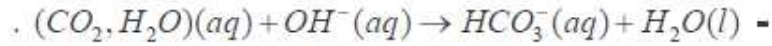
في محلول ماء الجير ، الأيون  $OH^-$  يلعب دور القاعدة في المزدوجة  $H_2O(l) / OH^-(aq)$ .

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.

[www.pc-lycee.com](http://www.pc-lycee.com)