

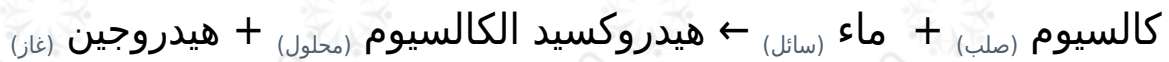
تفاعل فلزات المجموعة الثانية مع الماء

تتفاعل عناصر المجموعة الثانية مع الماء مثل عناصر جارتها المجموعة الأولى، ولكنها أقل نشاطاً منها، وهي تتفاوت في شدة تفاعلها مع الماء.

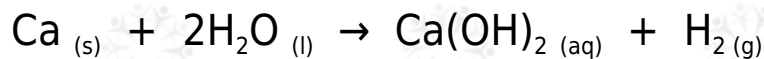
| | | |
|-----------|----|-----------------|
| بريليوم | Be | ↓ أقل نشاطاً |
| مغنيسيوم | Mg | |
| كالسيوم | Ca | |
| سترونشيوم | Sr | |
| باريوم | Ba | |

تفاعل الكالسيوم مع الماء

يتفاعل الكالسيوم مع الماء البارد، وينتج محلول هيدروكسيد الكالسيوم (محلول قاعدي)، ويتصاعد غاز الهيدروجين.



ويمكن تمثيل التفاعل بالمعادلة الرمزية التالية:



تفاعل المغنيسيوم مع الماء

وبالطريقة نفسها يتفاعل المغنيسيوم مع الماء البارد والساخن، إلا أنه يتفاعل مع الماء أبطأ من تفاعل الكالسيوم مع الماء.

مغنيسيوم (صلب) + ماء (سائل) ← هيدروكسيد المغنيسيوم (محلول) + هيدروجين (غاز)

ويمكن تمثيل التفاعل بالمعادلة الرمزية التالية:

