

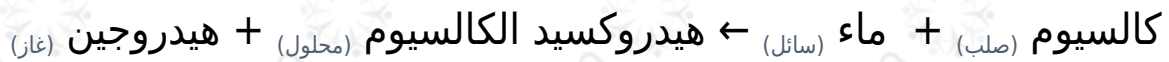
تفاعل فلزات المجموعة الثانية مع الماء

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

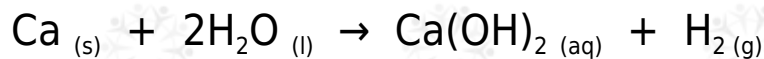
بريليوم	Be	↓ أقل نشاطاً
مغنيسيوم	Mg	
كالسيوم	Ca	
سترونشيوم	Sr	
باريوم	Ba	

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:

