

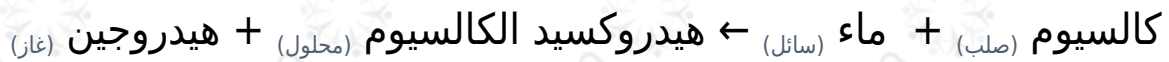
## تفاعل فلزات المجموعة الثانية مع الماء

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

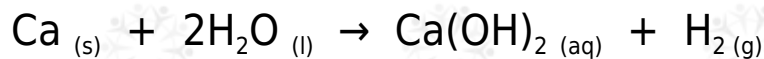
بريليوم	Be	↓ أقل نشاطاً
مغنيسيوم	Mg	
كالسيوم	Ca	
سترونشيوم	Sr	
باريوم	Ba	

### 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:

