

ترتيب الفلزات حسب تفاعلها مع الماء

تتفاوت الفلزات في التفاعل مع الماء، ولترتيب الفلزات حسب نشاطها الكيميائي وفقاً لتفاعلها مع الماء، يكون الترتيب على النحو التالي:

- الفلزات التي تتفاعل مع الماء البارد بشدة أنشط كيميائياً من غيرها، كالصوديوم والليثيوم والبوتاسيوم والكالسيوم.
- الفلزات التي تتفاعل مع الماء البارد أو الساخن ببطء أقل نشاطاً كيميائياً من الفلزات التي تتفاعل مع الماء البارد بشدة، كالمغنيسيوم.
- الفلزات التي لا تتفاعل مع الماء البارد أو الساخن، ولكنها تتفاعل مع بخار الماء أقل نشاطاً كيميائياً من الفلزات التي تتفاعل مع الماء البارد أو الساخن ببطء، كالألومنيوم والخرصين والحديد والرصاص.
- الفلزات التي لا تتفاعل مع الماء البارد أو الساخن، ولا تتفاعل مع بخار الماء أقل الفلزات نشاطاً كالتحاس.

الشكل التالي يمثل ترتيب مجموعة من الفلزات حسب نشاطها:

يزداد النشاط الكيميائي



Cu	Pb Fe Zn Al	Mg	Ca Na k
لا يتفاعل مع الماء، أو البخار	لا تتفاعل مع الماء البارد والساخن، وتتفاعل مع بخار الماء	يتفاعل ببطء مع الماء البارد والساخن	تتفاعل بشدة مع الماء البارد