

متسلسلة النشاط الكيميائي

متسلسلة النشاط الكيميائي: هي ترتيب الفلزات تنازلياً حسب درجة نشاطها الكيميائي.

لاحظ كيف تترتب الفلزات في الجدول التالي حسب شدة تفاعلها مع الماء:

سلوكها مع الماء	الفلزات
يتفاعلان مع الماء لحظةً ويتصاعد غاز الهيدروجين الذي يشتعل بفرقة بفعل حرارة التفاعل.	K البوتاسيوم Na الصوديوم
يتفاعلان ببطء شديد مع الماء البارد.	Ca الكالسيوم Mg الماغنيسيوم
يتفاعلان في درجة الحرارة المرتفعة مع الماء الساخن فقط.	Zn الخارصين Fe الحديد
لا يتفاعلان مع الماء.	Cu النحاس Ag الفضة