

Was passiert, wenn unedle Metalle mit Säuren reagieren?

Wenn ein unedles Metall (z.B. Natrium) mit einer Säure (z.B. Salzsäure) reagiert, dann entsteht das entsprechende Salz (NaCl) und das Gas Wasserstoff (H₂), welches mit Hilfe der Knallgasprobe nachgewiesen werden kann. Welches Salz entsteht, liegt daran, welches Metall mit welcher Säure reagiert.

Die Salze der ...

- ... Salzsäure nennt man **Chloride!** Xx**Cl**
- ... Schwefelsäure nennt man **Sulfate!** Xx**SO₄**
- ... Salpetersäure nennt man **Nitrate!** Xx**NO₃**
- ... Phosphorsäure nennt man **Phosphate!** Xx**PO₄**
- ... Kohlensäure nennt man **Carbonate!** Xx**CO₃**

Benenne die folgenden Salze! Nutze dazu das PSE!

MgCl	CaSO ₄
KNO ₃	Mg ₃ (PO ₄) ₂
LiCO ₃	LiCl
Be(NO ₃) ₂	NaCO ₃
BaNO ₃	SrCl ₂
CsCl	AlPO ₄
RbNO ₃	K ₃ PO ₄