

# Wie man Metalle aus ihren Oxiden herstellt

## Aufgabe

Du möchtest aus den Metalloxiden (ZnO, Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, CuO) die entsprechenden Metalle gewinnen. Dazu lässt du jedes Metalloxid mit den Metallen (Fe, Zn, Al) reagieren.

--> *Ordne die 9 Reaktionen nach ihrer Reaktionsheftigkeit.*

*Welche Kombinationen reagieren gar nicht miteinander?*

0 = reagieren gar nicht / + = schwach / ++ = mittel / +++ = heftig

	<b>Fe</b>	<b>Zn</b>	<b>Al</b>
<b>ZnO</b>			
<b>Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b>			
<b>CuO</b>			

**Stelle anschließend die Wortgleichungen zu allen Reaktionen auf, die funktionieren würden!**