

WER BEKOMMT DEN SAUERSTOFF?

	Magnesiumoxid	Aluminiumoxid	Zinkoxid	Eisenoxid	Bleioxid	Zinnoxid	Kupferoxid
Magnesium	+	+	+	+	+	+	+
Aluminium	-	+	+	+	+	+	+
Zink	-	-	+	+	+	+	+
Eisen	-	-	-	+	+	+	+
Blei	-	-	-	-	+	+	+
Zinn	-	-	-	-	-	+	+
Kupfer	-	-	-	-	-	-	+

Aufgabe 2:

Stärkstes Reduktionsmittel:

- Magnesium
- Aluminium
- Zink
- Eisen
- Blei
- Zinn
- Kupfer

Stärkstes Oxidationsmittel:

- Kupferoxid
- Zinnoxid
- Bleioxid
- Eisenoxid
- Zinnoxid
- Aluminiumoxid
- Magnesiumoxid

Aufgabe 3:

Aluminium + Eisenoxid → Aluminiumoxid + Eisen = Freie Energie

Oxidiert wird: Aluminium Reduziert wird Eisenoxid

Gesamtreaktion ist eine: Redoxreaktion

- Zuerst wird Energie aktiviert (indem Falle jetzt beim Verschweißen einer Schiene) somit wird dann Energie freigesetzt. Danach wird automatisch in der Reaktion Wärme erzeugt. Genannt auch **exotherm**.

- Sie wird häufig beim Verschweißen der Schienen genutzt oder als schleif und Poliermittel