

## **Aufgaben Klasse 10c**

Da die Abgabe der Aufgaben der letzten Woche noch bis 12h stattfinden kann, werde ich heute noch keine Lösungen für die bearbeiteten Aufgaben hochladen.

Aufgaben:

1. Erarbeitet euch die Reihenfolge der Affinität von Metallen zu Sauerstoff. (Buch, S. 134)
2. Definiert die Begriffe der edlen und unedlen Metalle.
3. Bearbeitet das Arbeitsblatt zur Redoxreihe der Metalle.
4. Bearbeitet die Aufgabe 1 auf der S. 134 im Buch.

## Die Redoxreihe der Metalle

- 1 Metalle reagieren unterschiedlich stark mit Sauerstoff. Ordne die Metalle Zink, Silber, Magnesium, Eisen und Kupfer nach zunehmender Reaktivität.

--	--	--	--	--



**Reaktivität gegenüber Sauerstoff nimmt zu**

- 2 Im folgenden Schema stehen die Metalle ihren Metalloxiden gegenüber. Verbinde die Metalle mit allen Metalloxiden, mit denen sie reagieren können und notiere die jeweilige Anzahl der zu erwartenden Reaktionen in den Kreisen.

Anzahl der zu erwartenden Reaktionen				
○	○	○	○	○
Eisen	Zink	Silber	Kupfer	Magnesium
Eisenoxid	Zinkoxid	Silberoxid	Kupferoxid	Magnesiumoxid
○	○	○	○	○
Anzahl der zu erwartenden Reaktionen				
——— Reaktion findet statt.				

- 3 Ordne die Metalloxide aus Aufgabe 2 nach ihrem abnehmenden Oxidationsvermögen.

--	--	--	--	--



**Oxidationsvermögen der Metalloxide nimmt ab**

- 4 Erläutere den Zusammenhang zur **Redoxreihe der Metalle**.

---



---



---



---



---