

Einteilung der Metalle I

1. Möglichkeit

Begriff "Korrosion": Wenn ein Metall durch Luft und Wasser seinen metallischen Glanz verliert, oder seine Oberfläche anderweitig verändert, so sagt man: "das Metall korrodiert". Ein typisches Beispiel für die Korrosion ist das Rosten von Eisen.

Viele Metalle verlieren an der Luft mehr oder weniger schnell ihren typischen metallischen Glanz und werden daher als **unedle Metalle** bezeichnet (z.B. Eisen, Natrium, Kalium, Aluminium). Außerdem werden unedle Metalle leicht von Säuren angegriffen. **Edelmetalle** dagegen behalten ihren metallischen Glanz über lange Zeit und sind beständig gegenüber Säuren (z.B. Gold, Silber, Platin, Chrom).

Experiment: Gib jeweils ein Stück Magnesium, ein Stück Kupfer und ein Stück Zink in verdünnte Salzsäure und notiere deine Beobachtungen!

Magnesium:
Kupfer:
Zink:

Ergänze folgende Tabelle!

Metallsorte	typische Eigenschaften	Beispiele (3)
Edelmetalle		
unedle Metalle		

2. Möglichkeit

Metalle mit einer Dichte über 5 g/cm³ werden als **Schwermetalle** bezeichnet. Besonders leichte Metalle besitzen eine Dichte, die kleiner als 5 g/cm³ ist - sie werden als **Leichtmetalle** bezeichnet.

Mit Hilfe des Tafelwerks findest du sehr schnell Beispiele für Leicht- und Schwermetalle. Suche dir ein beliebiges Metall heraus und schau dir seine Dichte an.

Ergänze folgende Mindmap!

