

Stoffe

Stoffe	Gegenstände aus unterschiedlichen Materialien	Feststoffe wie Eisenstange und Flüssigkeiten wie Wasser, Benzin und Gase wie Luft
Stoff-Eigenschaften	Merkmale zur Unterscheidung von Stoffen	Aussehen (Farbe, Oberflächen-glanz, Kristallformen), Geschmack, Geruch, Brennbarkeit, Wärmeleitfähigkeit, Verformbarkeit, Härte, Klang, Siede-Schmelztemperatur usw.
Wärmeleitfähigkeit	Metalle leiten Körperwärme schnell ab und erzeugen ein Kältegefühl auf der Haut. Holz fühlt sich warm an = geringe Wärmeleitfähigkeit	
Verformbarkeit	Spröde: dünner Glasstab bricht biegsam: dünner Eisenstab plastisch verformbar: Kupfer elastisch: Gummi springt in ursprüngliche Gestalt zurück	
Stoffklasse	Mehrere Stoffe mit bestimmten typischen eindeutigen Eigenschaften	Metalle: glänzend, verformbar, wärmeleitfähig, elektrisch leitfähig
Unedle Metalle	Zeigen Glanz nur bei frisch bearbeiteter Oberfläche	Blei, Zink
Edelmetalle	Behalten ihren Oberflächenglanz	Gold, Platin, Quecksilber (bei Zimmertemperatur flüssig, giftig)
Legierungen	Verschiedene Metalle gemischt/ zusammengeschmolzen, haben andere Eigenschaften als reine Metalle	Kupfer+Zinn = Bronze Kupfer+Zink = Messing Zinn+Blei = Lötzinn Gold+Kupfer,Silber,Nickel= Gold 585o.ä. Quecksilber+? = Amalgam (Zahnfüllung)
Messbare Stoffeigenschaften	Eigenschaften eines Stoffes, die sehr genau gemessen werden können u. Mit Zahlen belegt werden können, kennzeichnen einen Stoff eindeutig	Siede-, Schmelz-, Kondensations-, Erstarrungs-Temperatur, Dichte (Masse in Gramm pro Kubikzentimeter)
Dichte	Masse (Gewicht) geteilt durch Volumen (Wasserverdrängung bei Feststoffen, ml bei Flüssigkeiten). Dichten sind abhängig von Druck und Temperatur	Leichtmetalle = Stoffe mit einer Dichte kleiner als 5g/cm ³ (z.B. Aluminium) Schwermetalle = Stoffe mit einer Dichte größer als 5g/cm ³ (z.B. Blei)
Lösungsmittel	Stoffe, die andere Stoffe lösen. Gelöst werden können Feststoffe, Flüssigkeiten und Gase. Nicht jedes Lösungsmittel kann jeden Stoff lösen.	
Löslichkeit	Messbare Stoffeigenschaft. Gibt an, wieviel Gramm eines Stoffes sich in 100g Lösungsmittel lösen.	Bei vielen Stoffen nimmt die Löslichkeit mit steigender Temperatur zu.