**Stoffklassen**

**SP** Stoffe können in Stoffklassen eingeteilt werden – Teil 1

**Gruppenpuzzle**: 7 Stoffe

🡪 bei 28 SuS prüfen jeweils 4 SuS den gleichen Stoff (in 2er-Gruppen, auf 7 durchzählen lassen), dabei Ergebnisse im Steckbrief festhalten (AB)

🡪 Informationsaustausch und Gruppenbildung in 7er Gruppen anhand der Steckbriefe

🡪 ggf. mithilfe der Infos im Buch, S. 42

Steckbriefe und Gruppierungen vorstellen

*Zusammenfassender TA:*

Stoffe mit ähnlichen Eigenschaften lassen sich in Stoffklassen (Stoffgruppen) zusammenfassen:

**Metallische Stoffe**

Metallischer Glanz, leicht verformbar, leiten Wärme und elektr. Strom, haben hohe Schmelz- und Siedetemperaturen

Bsp: Kupfer, Eisen

**Salzartige Stoffe**

Bilden Kristalle, sind hart und zerbrechen leicht (sind spröde), lösen sich teilweise gut in Wasser, leiten den Strom nur in geschmolzenem oder gelöstem Zustand.

Bsp: Natriumacetat, Kaliumnatriumtartrat, Kochsalz

**Flüchtige Stoffe**

Bei Raumtemperatur meist flüssig oder gasförmig, niedrige Schmelz- und Siedepunkte, nicht elektrisch leitfähig

Bsp: dest. Wasser, Glycerin, Schwefel

Übung:

S. 43 Ethanol und Natriumchlorid zu einer Stoffklasse zuordnen