***Checkliste:* *Stoffklassen im Stoffteilchenmodell erklärt***

1. **Stoffklasse ermitteln**
   → **Metalle**: a) gute elektrische Leitfähigkeit; b) gute Wärmeleitfähigkeit; c) Duktilität; d) hohe Smt/Sdt
   → **Salze**: a) hohe Smt/Sdt; b) Sprödheit; c) elektrische Leitfähigkeit von Schmelzen und Lösungen
   → **Flüchtige Stoffe**:
   I) a) bei RT gasförmig; b) reaktionsträge
   ➔ **Edelgase**
   II) a) niedrige Smt/Sdt; b) geringe Dichte
   ➔ **Molekulare Stoffe**
2. **Aufbau auf Stoffteilchenebene überlegen**
   → **Metalle**: **„Elektronengasmodell"/ („Metallbindung")** – a)+b)+c): Metall-Kationen, umgeben von freien beweglichen Elektronen; d) starke elektrostatische Anziehung zwischen den Metall-Kationen und den Elektronen
   → **Salze**: **Ionengitter** – a) starke elektrostatische Anziehung zwischen den Kat- und Anionen; b) elektrostatische Abstoßung bei Verschiebung des Ionengitters; c) Existenz frei beweglicher elektrisch geladener Ionen
   → **Flüchtige Stoffe**:
   I) **Edelgase**: **Einzelatome** – a) schwache ZMK (VdWW); b) stabile Edelgaselektronenkonfiguration der Atome
   II) **Molekulare Stoffe**: **Moleküle** a)+b) unterschiedlich starke ZMK (LONDON-WW, KEESOM-WW, Wasserstoffbrücken) [je nach Smt/Sdt bzw. Dichte]

***Checkliste:* *Stoffklassen im Stoffteilchenmodell erklärt***

1. **Stoffklasse ermitteln**
   → **Metalle**: a) gute elektrische Leitfähigkeit; b) gute Wärmeleitfähigkeit; c) Duktilität; d) hohe Smt/Sdt
   → **Salze**: a) hohe Smt/Sdt; b) Sprödheit; c) elektrische Leitfähigkeit von Schmelzen und Lösungen
   → **Flüchtige Stoffe**:
   I) a) bei RT gasförmig; b) reaktionsträge
   ➔ **Edelgase**
   II) a) niedrige Smt/Sdt; b) geringe Dichte
   ➔ **Molekulare Stoffe**
2. **Aufbau auf Stoffteilchenebene überlegen**
   → **Metalle**: **„Elektronengasmodell"/ („Metallbindung")** – a)+b)+c): Metall-Kationen, umgeben von freien beweglichen Elektronen; d) starke elektrostatische Anziehung zwischen den Metall-Kationen und den Elektronen
   → **Salze**: **Ionengitter** – a) starke elektrostatische Anziehung zwischen den Kat- und Anionen; b) elektrostatische Abstoßung bei Verschiebung des Ionengitters; c) Existenz frei beweglicher elektrisch geladener Ionen
   → **Flüchtige Stoffe**:
   I) **Edelgase**: **Einzelatome** – a) schwache ZMK (VdWW); b) stabile Edelgaselektronenkonfiguration der Atome
   II) **Molekulare Stoffe**: **Moleküle** a)+b) unterschiedlich starke ZMK (LONDON-WW, KEESOM-WW, Wasserstoffbrücken) [je nach Smt/Sdt bzw. Dichte]