Checkliste: *Von der Stoffklasse zur chemischen Formel*

1. **Stoffklasse ermitteln**
   → Metalle: a) gute elektrische Leitfähigkeit; b) Glanz; c) Duktilität
   → Flüchtige/Molekulare Stoffe: a) keine elektrische Leitfähigkeit; b) niedrige Smt/Sdt; c) geringe Dichte
   → Salze: a) hohe Smt/Sdt; b) Sprödheit; c) keine elektrische Leitfähigkeit (jedoch elektrische Leitfähigkeit bei Salzschmelzen und Salzlösungen)

2. **Stoffteilchen der Stoffklassen ermitteln**
   → **Metalle: aufgebaut aus Atomen in einem Atomgitter**
   → CHEMISCHE FORMEL: Atomsymbol (steht stellvertretend für ein Metall-Atom im Atomgitter), zu finden im **PSE**[3] im Bereich **TEILCHENEBENE**
   z. B. Eisen – Fe
   → **Flüchtige/Molekulare Stoffe: aufgebaut aus Molekülen**
   → CHEMISCHE FORMEL: Molekülformel (steht für ein Molekül), zu finden bei Elementen im **PSE**[3] im Bereich **TEILCHENEBENE**
   z. B. Schwefel – S_8
   → **Salze: aufgebaut aus Ionengruppen in einem Ionengitter**
   → CHEMISCHE FORMEL: Verhältnisformel (steht für das Verhältnis der in einer Ionengruppe enthaltenen Ionen), zu finden im **PGM** (Metall-Ionen: rot; Nichtmetall-Ionen: grün)
   z. B. Kupfer(I)-sulfid – Cu_2S

Checkliste: *Von der Stoffklasse zur chemischen Formel*

1. **Stoffklasse ermitteln**
   → Metalle: a) gute elektrische Leitfähigkeit; b) Glanz; c) Duktilität
   → Flüchtige/Molekulare Stoffe: a) keine elektrische Leitfähigkeit; b) niedrige Smt/Sdt; c) geringe Dichte
   → Salze: a) hohe Smt/Sdt; b) Sprödheit; c) keine elektrische Leitfähigkeit (jedoch elektrische Leitfähigkeit bei Salzschmelzen und Salzlösungen)

2. **Stoffteilchen der Stoffklassen ermitteln**
   → **Metalle: aufgebaut aus Atomen in einem Atomgitter**
   → CHEMISCHE FORMEL: Atomsymbol (steht stellvertretend für ein Metall-Atom im Atomgitter), zu finden im **PSE**[3] im Bereich **TEILCHENEBENE**
   z. B. Eisen – Fe
   → **Flüchtige/Molekulare Stoffe: aufgebaut aus Molekülen**
   → CHEMISCHE FORMEL: Molekülformel (steht für ein Molekül), zu finden bei Elementen im **PSE**[3] im Bereich **TEILCHENEBENE**
   z. B. Schwefel – S_8
   → **Salze: aufgebaut aus Ionengruppen in einem Ionengitter**
   → CHEMISCHE FORMEL: Verhältnisformel (steht für das Verhältnis der in einer Ionengruppe enthaltenen Ionen), zu finden im **PGM** (Metall-Ionen: rot; Nichtmetall-Ionen: grün)
   z. B. Kupfer(I)-sulfid – Cu_2S

Checkliste: *Von der Stoffklasse zur chemischen Formel*

1. **Stoffklasse ermitteln**
   → Metalle: a) gute elektrische Leitfähigkeit; b) Glanz; c) Duktilität
   → Flüchtige/Molekulare Stoffe: a) keine elektrische Leitfähigkeit; b) niedrige Smt/Sdt; c) geringe Dichte
   → Salze: a) hohe Smt/Sdt; b) Sprödheit; c) keine elektrische Leitfähigkeit (jedoch elektrische Leitfähigkeit bei Salzschmelzen und Salzlösungen)

2. **Stoffteilchen der Stoffklassen ermitteln**
   → **Metalle: aufgebaut aus Atomen in einem Atomgitter**
   → CHEMISCHE FORMEL: Atomsymbol (steht stellvertretend für ein Metall-Atom im Atomgitter), zu finden im **PSE**[3] im Bereich **TEILCHENEBENE**
   z. B. Eisen – Fe
   → **Flüchtige/Molekulare Stoffe: aufgebaut aus Molekülen**
   → CHEMISCHE FORMEL: Molekülformel (steht für ein Molekül), zu finden bei Elementen im **PSE**[3] im Bereich **TEILCHENEBENE**
   z. B. Schwefel – S_8
   → **Salze: aufgebaut aus Ionengruppen in einem Ionengitter**
   → CHEMISCHE FORMEL: Verhältnisformel (steht für das Verhältnis der in einer Ionengruppe enthaltenen Ionen), zu finden im **PGM** (Metall-Ionen: rot; Nichtmetall-Ionen: grün)
   z. B. Kupfer(I)-sulfid – Cu_2S

Checkliste: *Von der Stoffklasse zur chemischen Formel*

1. **Stoffklasse ermitteln**
   → Metalle: a) gute elektrische Leitfähigkeit; b) Glanz; c) Duktilität
   → Flüchtige/Molekulare Stoffe: a) keine elektrische Leitfähigkeit; b) niedrige Smt/Sdt; c) geringe Dichte
   → Salze: a) hohe Smt/Sdt; b) Sprödheit; c) keine elektrische Leitfähigkeit (jedoch elektrische Leitfähigkeit bei Salzschmelzen und Salzlösungen)

2. **Stoffteilchen der Stoffklassen ermitteln**
   → **Metalle: aufgebaut aus Atomen in einem Atomgitter**
   → CHEMISCHE FORMEL: Atomsymbol (steht stellvertretend für ein Metall-Atom im Atomgitter), zu finden im **PSE**[3] im Bereich **TEILCHENEBENE**
   z. B. Eisen – Fe
   → **Flüchtige/Molekulare Stoffe: aufgebaut aus Molekülen**
   → CHEMISCHE FORMEL: Molekülformel (steht für ein Molekül), zu finden bei Elementen im **PSE**[3] im Bereich **TEILCHENEBENE**
   z. B. Schwefel – S_8
   → **Salze: aufgebaut aus Ionengruppen in einem Ionengitter**
   → CHEMISCHE FORMEL: Verhältnisformel (steht für das Verhältnis der in einer Ionengruppe enthaltenen Ionen), zu finden im **PGM** (Metall-Ionen: rot; Nichtmetall-Ionen: grün)
   z. B. Kupfer(I)-sulfid – Cu_2S

Checkliste: *Von der Stoffklasse zur chemischen Formel*

1. **Stoffklasse ermitteln**
   → Metalle: a) gute elektrische Leitfähigkeit; b) Glanz; c) Duktilität
   → Flüchtige/Molekulare Stoffe: a) keine elektrische Leitfähigkeit; b) niedrige Smt/Sdt; c) geringe Dichte
   → Salze: a) hohe Smt/Sdt; b) Sprödheit; c) keine elektrische Leitfähigkeit (jedoch elektrische Leitfähigkeit bei Salzschmelzen und Salzlösungen)

2. **Stoffteilchen der Stoffklassen ermitteln**
   → **Metalle: aufgebaut aus Atomen in einem Atomgitter**
   → CHEMISCHE FORMEL: Atomsymbol (steht stellvertretend für ein Metall-Atom im Atomgitter), zu finden im **PSE**[3] im Bereich **TEILCHENEBENE**
   z. B. Eisen – Fe
   → **Flüchtige/Molekulare Stoffe: aufgebaut aus Molekülen**
   → CHEMISCHE FORMEL: Molekülformel (steht für ein Molekül), zu finden bei Elementen im **PSE**[3] im Bereich **TEILCHENEBENE**
   z. B. Schwefel – S_8
   → **Salze: aufgebaut aus Ionengruppen in einem Ionengitter**
   → CHEMISCHE FORMEL: Verhältnisformel (steht für das Verhältnis der in einer Ionengruppe enthaltenen Ionen), zu finden im **PGM** (Metall-Ionen: rot; Nichtmetall-Ionen: grün)
   z. B. Kupfer(I)-sulfid – Cu_2S

Checkliste: *Von der Stoffklasse zur chemischen Formel*

1. **Stoffklasse ermitteln**
   → Metalle: a) gute elektrische Leitfähigkeit; b) Glanz; c) Duktilität
   → Flüchtige/Molekulare Stoffe: a) keine elektrische Leitfähigkeit; b) niedrige Smt/Sdt; c) geringe Dichte
   → Salze: a) hohe Smt/Sdt; b) Sprödheit; c) keine elektrische Leitfähigkeit (jedoch elektrische Leitfähigkeit bei Salzschmelzen und Salzlösungen)

2. **Stoffteilchen der Stoffklassen ermitteln**
   → **Metalle: aufgebaut aus Atomen in einem Atomgitter**
   → CHEMISCHE FORMEL: Atomsymbol (steht stellvertretend für ein Metall-Atom im Atomgitter), zu finden im **PSE**[3] im Bereich **TEILCHENEBENE**
   z. B. Eisen – Fe
   → **Flüchtige/Molekulare Stoffe: aufgebaut aus Molekülen**
   → CHEMISCHE FORMEL: Molekülformel (steht für ein Molekül), zu finden bei Elementen im **PSE**[3] im Bereich **TEILCHENEBENE**
   z. B. Schwefel – S_8
   → **Salze: aufgebaut aus Ionengruppen in einem Ionengitter**
   → CHEMISCHE FORMEL: Verhältnisformel (steht für das Verhältnis der in einer Ionengruppe enthaltenen Ionen), zu finden im **PGM** (Metall-Ionen: rot; Nichtmetall-Ionen: grün)
   z. B. Kupfer(I)-sulfid – Cu_2S

Checkliste: *Von der Stoffklasse zur chemischen Formel*

1. **Stoffklasse ermitteln**
   → Metalle: a) gute elektrische Leitfähigkeit; b) Glanz; c) Duktilität
   → Flüchtige/Molekulare Stoffe: a) keine elektrische Leitfähigkeit; b) niedrige Smt/Sdt; c) geringe Dichte
   → Salze: a) hohe Smt/Sdt; b) Sprödheit; c) keine elektrische Leitfähigkeit (jedoch elektrische Leitfähigkeit bei Salzschmelzen und Salzlösungen)

2. **Stoffteilchen der Stoffklassen ermitteln**
   → **Metalle: aufgebaut aus Atomen in einem Atomgitter**
   → CHEMISCHE FORMEL: Atomsymbol (steht stellvertretend für ein Metall-Atom im Atomgitter), zu finden im **PSE**[3] im Bereich **TEILCHENEBENE**
   z. B. Eisen – Fe
   → **Flüchtige/Molekulare Stoffe: aufgebaut aus Molekülen**
   → CHEMISCHE FORMEL: Molekülformel (steht für ein Molekül), zu finden bei Elementen im **PSE**[3] im Bereich **TEILCHENEBENE**
   z. B. Schwefel – S_8
   → **Salze: aufgebaut aus Ionengruppen in einem Ionengitter**
   → CHEMISCHE FORMEL: Verhältnisformel (steht für das Verhältnis der in einer Ionengruppe enthaltenen Ionen), zu finden im **PGM** (Metall-Ionen: rot; Nichtmetall-Ionen: grün)
   z. B. Kupfer(I)-sulfid – Cu_2S

Checkliste: *Von der Stoffklasse zur chemischen Formel*

1. **Stoffklasse ermitteln**
   → Metalle: a) gute elektrische Leitfähigkeit; b) Glanz; c) Duktilität
   → Flüchtige/Molekulare Stoffe: a) keine elektrische Leitfähigkeit; b) niedrige Smt/Sdt; c) geringe Dichte
   → Salze: a) hohe Smt/Sdt; b) Sprödheit; c) keine elektrische Leitfähigkeit (jedoch elektrische Leitfähigkeit bei Salzschmelzen und Salzlösungen)

2. **Stoffteilchen der Stoffklassen ermitteln**
   → **Metalle: aufgebaut aus Atomen in einem Atomgitter**
   → CHEMISCHE FORMEL: Atomsymbol (steht stellvertretend für ein Metall-Atom im Atomgitter), zu finden im **PSE**[3] im Bereich **TEILCHENEBENE**
   z. B. Eisen – Fe
   → **Flüchtige/Molekulare Stoffe: aufgebaut aus Molekülen**
   → CHEMISCHE FORMEL: Molekülformel (steht für ein Molekül), zu finden bei Elementen im **PSE**[3] im Bereich **TEILCHENEBENE**
   z. B. Schwefel – S_8
   → **Salze: aufgebaut aus Ionengruppen in einem Ionengitter**
   → CHEMISCHE FORMEL: Verhältnisformel (steht für das Verhältnis der in einer Ionengruppe enthaltenen Ionen), zu finden im **PGM** (Metall-Ionen: rot; Nichtmetall-Ionen: grün)
   z. B. Kupfer(I)-sulfid – Cu_2S

Checkliste: *Von der Stoffklasse zur chemischen Formel*

1. **Stoffklasse ermitteln**
   → Metalle: a) gute elektrische Leitfähigkeit; b) Glanz; c) Duktilität
   → Flüchtige/Molekulare Stoffe: a) keine elektrische Leitfähigkeit; b) niedrige Smt/Sdt; c) geringe Dichte
   → Salze: a) hohe Smt/Sdt; b) Sprödheit; c) keine elektrische Leitfähigkeit (jedoch elektrische Leitfähigkeit bei Salzschmelzen und Salzlösungen)

2. **Stoffteilchen der Stoffklassen ermitteln**
   → **Metalle: aufgebaut aus Atomen in einem Atomgitter**
   → CHEMISCHE FORMEL: Atomsymbol (steht stellvertretend für ein Metall-Atom im Atomgitter), zu finden im **PSE**[3] im Bereich **TEILCHENEBENE**
   z. B. Eisen – Fe
   → **Flüchtige/Molekulare Stoffe: aufgebaut aus Molekülen**
   → CHEMISCHE FORMEL: Molekülformel (steht für ein Molekül), zu finden bei Elementen im **PSE**[3] im Bereich **TEILCHENEBENE**
   z. B. Schwefel – S_8
   → **Salze: aufgebaut aus Ionengruppen in einem Ionengitter**
   → CHEMISCHE FORMEL: Verhältnisformel (steht für das Verhältnis der in einer Ionengruppe enthaltenen Ionen), zu finden im **PGM** (Metall-Ionen: rot; Nichtmetall-Ionen: grün)
   z. B. Kupfer(I)-sulfid – Cu_2S

Checkliste: *Von der Stoffklasse zur chemischen Formel*

1. **Stoffklasse ermitteln**
   → Metalle: a) gute elektrische Leitfähigkeit; b) Glanz; c) Duktilität
   → Flüchtige/Molekulare Stoffe: a) keine elektrische Leitfähigkeit; b) niedrige Smt/Sdt; c) geringe Dichte
   → Salze: a) hohe Smt/Sdt; b) Sprödheit; c) keine elektrische Leitfähigkeit (jedoch elektrische Leitfähigkeit bei Salzschmelzen und Salzlösungen)

2. **Stoffteilchen der Stoffklassen ermitteln**
   → **Metalle: aufgebaut aus Atomen in einem Atomgitter**
   → CHEMISCHE FORMEL: Atomsymbol (steht stellvertretend für ein Metall-Atom im Atomgitter), zu finden im **PSE**[3] im Bereich **TEILCHENEBENE**
   z. B. Eisen – Fe
   → **Flüchtige/Molekulare Stoffe: aufgebaut aus Molekülen**
   → CHEMISCHE FORMEL: Molekülformel (steht für ein Molekül), zu finden bei Elementen im **PSE**[3] im Bereich **TEILCHENEBENE**
   z. B. Schwefel – S_8
   → **Salze: aufgebaut aus Ionengruppen in einem Ionengitter**
   → CHEMISCHE FORMEL: Verhältnisformel (steht für das Verhältnis der in einer Ionengruppe enthaltenen Ionen), zu finden im **PGM** (Metall-Ionen: rot; Nichtmetall-Ionen: grün)
   z. B. Kupfer(I)-sulfid – Cu_2S

Checkliste: *Von der Stoffklasse zur chemischen Formel*

1. **Stoffklasse ermitteln**
   → Metalle: a) gute elektrische Leitfähigkeit; b) Glanz; c) Duktilität
   → Flüchtige/Molekulare Stoffe: a) keine elektrische Leitfähigkeit; b) niedrige Smt/Sdt; c) geringe Dichte
   → Salze: a) hohe Smt/Sdt; b) Sprödheit; c) keine elektrische Leitfähigkeit (jedoch elektrische Leitfähigkeit bei Salzschmelzen und Salzlösungen)

2. **Stoffteilchen der Stoffklassen ermitteln**
   → **Metalle: aufgebaut aus Atomen in einem Atomgitter**
   → CHEMISCHE FORMEL: Atomsymbol (steht stellvertretend für ein Metall-Atom im Atomgitter), zu finden im **PSE**[3] im Bereich **TEILCHENEBENE**
   z. B. Eisen – Fe
   → **Flüchtige/Molekulare Stoffe: aufgebaut aus Molekülen**
   → CHEMISCHE FORMEL: Molekülformel (steht für ein Molekül), zu finden bei Elementen im **PSE**[3] im Bereich **TEILCHENEBENE**
   z. B. Schwefel – S_8
   → **Salze: aufgebaut aus Ionengruppen in einem Ionengitter**
   → CHEMISCHE FORMEL: Verhältnisformel (steht für das Verhältnis der in einer Ionengruppe enthaltenen Ionen), zu finden im **PGM** (Metall-Ionen: rot; Nichtmetall-Ionen: grün)
   z. B. Kupfer(I)-sulfid – Cu_2S

Checkliste: *Von der Stoffklasse zur chemischen Formel*

1. **Stoffklasse ermitteln**
   → Metalle: a) gute elektrische Leitfähigkeit; b) Glanz; c) Duktilität
   → Flüchtige/Molekulare Stoffe: a) keine elektrische Leitfähigkeit; b) niedrige Smt/Sdt; c) geringe Dichte
   → Salze: a) hohe Smt/Sdt; b) Sprödheit; c) keine elektrische Leitfähigkeit (jedoch elektrische Leitfähigkeit bei Salzschmelzen und Salzlösungen)

2. **Stoffteilchen der Stoffklassen ermitteln**
   → **Metalle: aufgebaut aus Atomen in einem Atomgitter**
   → CHEMISCHE FORMEL: Atomsymbol (steht stellvertretend für ein Metall-Atom im Atomgitter), zu finden im **PSE**[3] im Bereich **TEILCHENEBENE**
   z. B. Eisen – Fe
   → **Flüchtige/Molekulare Stoffe: aufgebaut aus Molekülen**
   → CHEMISCHE FORMEL: Molekülformel (steht für ein Molekül), zu finden bei Elementen im **PSE**[3] im Bereich **TEILCHENEBENE**
   z. B. Schwefel – S_8
   → **Salze: aufgebaut aus Ionengruppen in einem Ionengitter**
   → CHEMISCHE FORMEL: Verhältnisformel (steht für das Verhältnis der in einer Ionengruppe enthaltenen Ionen), zu finden im **PGM** (Metall-Ionen: rot; Nichtmetall-Ionen: grün)
   z. B. Kupfer(I)-sulfid – Cu_2S