|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| ***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 **PSE3** 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 **PSE3** im Bereich **TEILCHENEBENE**  *z. B. Schwefel – S8*  🡪 **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 – Cu2S* | ***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 **PSE3** 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 **PSE3** im Bereich **TEILCHENEBENE**  *z. B. Schwefel – S8*  🡪 **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 – Cu2S* | ***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 **PSE3** 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 **PSE3** im Bereich **TEILCHENEBENE**  *z. B. Schwefel – S8*  🡪 **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 – Cu2S* | ***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 **PSE3** 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 **PSE3** im Bereich **TEILCHENEBENE**  *z. B. Schwefel – S8*  🡪 **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 – Cu2S* | ***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 **PSE3** 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 **PSE3** im Bereich **TEILCHENEBENE**  *z. B. Schwefel – S8*  🡪 **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 – Cu2S* | ***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 **PSE3** 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 **PSE3** im Bereich **TEILCHENEBENE**  *z. B. Schwefel – S8*  🡪 **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 – Cu2S* |
| ***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 **PSE3** 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 **PSE3** im Bereich **TEILCHENEBENE**  *z. B. Schwefel – S8*  🡪 **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 – Cu2S* | ***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 **PSE3** 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 **PSE3** im Bereich **TEILCHENEBENE**  *z. B. Schwefel – S8*  🡪 **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 – Cu2S* | ***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 **PSE3** 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 **PSE3** im Bereich **TEILCHENEBENE**  *z. B. Schwefel – S8*  🡪 **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 – Cu2S* | ***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 **PSE3** 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 **PSE3** im Bereich **TEILCHENEBENE**  *z. B. Schwefel – S8*  🡪 **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 – Cu2S* | ***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 **PSE3** 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 **PSE3** im Bereich **TEILCHENEBENE**  *z. B. Schwefel – S8*  🡪 **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 – Cu2S* | ***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 **PSE3** 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 **PSE3** im Bereich **TEILCHENEBENE**  *z. B. Schwefel – S8*  🡪 **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 – Cu2S* |