

Übungsblatt: Redox-Reaktionen mathematisch einrichten

Bei Redox-Reaktionen finden parallel zueinander 2 Teilreaktionen statt: eine _____ und eine _____.

Formuliere in drei Schritten zunächst die **Wortgleichung (1)**, dann die **Gleichung mit Formeln (2)** und im letzten Schritt die **mathematische Einrichtung (3)**!

1. **Wasser + Magnesium** -----> _____ + _____

(2) _____ + _____ -----> _____ + _____

(3) _____ + _____ -----> _____ + _____

2. **Kupfer-I-oxid + Kohlenstoff** -----> _____ + _____

(2) Cu₂O + _____ -----> _____ + _____

(3) Cu₂O + _____ -----> _____ + _____

3. **Kupferoxid + Aluminium** -----> _____ + _____

(2) _____ + _____ -----> _____ + _____

(3) _____ + _____ -----> _____ + _____

4. **Eisen-II-oxid + Kohlenstoff** -----> _____ + _____

(2) _____ + _____ -----> _____ + _____

(3) _____ + _____ -----> _____ + _____

4. **Eisen-II-oxid + Magnesium** -----> _____ + _____

(2) _____ + _____ -----> _____ + _____

(3) _____ + _____ -----> _____ + _____

4. **Eisen-II-oxid + Aluminium** -----> _____ + _____

(2) _____ + _____ -----> _____ + _____

(3) _____ + _____ -----> _____ + _____

5. **Eisen-III-oxid + Kohlenstoff** -----> _____ + _____

(2) _____ + _____ -----> _____ + _____

(3) _____ + _____ -----> _____ + _____

Übungsblatt: Redox-Reaktionen mathematisch einrichten

6. **Eisen-III-oxid + Aluminium** -----> _____ + _____

(2) _____ + _____ -----> _____ + _____

(3) _____ + _____ -----> _____ + _____

7. **Kohlenstoffdioxid + Magnesium** -----> _____ + _____

(2) _____ + _____ -----> _____ + _____

(3) _____ + _____ -----> _____ + _____

8. **Kupfer-II-oxid + Kohlenstoff** --- -----> _____ + _____

(2) _____ + _____ -----> _____ + _____

(3) _____ + _____ -----> _____ + _____

9. **Eisen-III-oxid + Kohlenstoffmonoxid** -----> _____ + _____

(2) _____ + CO -----> _____ + _____

(3) _____ + CO -----> _____ + _____

10. **Eisen-II-oxid + Kohlenstoffmonoxid** -----> _____ + _____

(2) _____ + _____ -----> _____ + _____

(3) _____ + _____ -----> _____ + _____

11. **Kohlenstoffmonoxid + Magnesium** -----> _____ + _____

(2) _____ + _____ -----> _____ + _____

(3) _____ + _____ -----> _____ + _____

12. **Kohlenstoffdioxid + Aluminium** -----> _____ + _____

(2) _____ + _____ -----> _____ + _____

(3) _____ + _____ -----> _____ + _____

13. **Kupfer-I-oxid + Magnesium** -----> _____ + _____

(2) Cu₂O + _____ -----> _____ + _____

(3) _____ + _____ -----> _____ + _____