



**SCHOOL-SCOUT.DE**

Unterrichtsmaterialien in digitaler und in gedruckter Form

**Auszug aus:**

*Übungstest: Die Redox-Reaktionen*

Das komplette Material finden Sie hier:

[School-Scout.de](http://School-Scout.de)



**Thema:****Übungstest: Die Redox-Reaktionen****TMD: 29805****Kurzvorstellung des Materials:**

- Übungstest zum Thema Redox-Reaktionen; Oxidationszahlen bestimmen, Gleichungen erstellen und definieren.
- Klasse 10

**Übersicht über die Teile**

- Übungstest mit fünf teilweise untergliederten Aufgaben
- Lösungsvorschlag

**Information zum Dokument**

- Ca. 4 Seiten, Größe ca. 53 KByte

**SCHOOL-SCOUT – schnelle Hilfe per E-Mail**

SCHOOL-SCOUT ♦ Der persönliche Schulservice  
Internet: <http://www.School-Scout.de>  
E-Mail: [info@School-Scout.de](mailto:info@School-Scout.de)

**Übungstest: Die Redox-Reaktionen**

1.) Definiere in einem kurzen, prägnanten Satz jeweils die Begriffe ‚Oxidation‘ und ‚Reduktion‘!

Oxidation = \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

Reduktion = \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

2.) Bestimme nachfolgend die Oxidationszahlen für das jeweils angegebene Element!

a) Cr in  $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ : \_\_\_\_\_

b) S in  $\text{H}_2\text{S}$ : \_\_\_\_\_

c) I in  $\text{H}_3\text{IO}_6^{2-}$ : \_\_\_\_\_

d) Zn in  $\text{ZnCl}_2$ : \_\_\_\_\_

e) N in  $\text{N}_2\text{H}_4$ : \_\_\_\_\_

3.) Vervollständige für die nachfolgenden Gleichungen die Redoxreaktionen. Bestimme hierzu zunächst den Reaktionspartner, der jeweils reduziert bzw. oxidiert wird!

a)  $\text{P}_4 + \text{HOCl} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{Cl}$  (die Reaktion läuft bei pH 2 ab!)

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

b)  $\text{ClO}_3^- + \text{I}^- \rightarrow \text{Cl}^- + \text{I}_2$  (die Reaktion läuft bei pH 2 ab!)

\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_



**SCHOOL-SCOUT.DE**

Unterrichtsmaterialien in digitaler und in gedruckter Form

**Auszug aus:**

*Übungstest: Die Redox-Reaktionen*

Das komplette Material finden Sie hier:

[School-Scout.de](http://School-Scout.de)

