

ÜBERBLICKSWISSEN ZUM KAPITEL 7**„DIE REDOXREAKTION“**

1. Definiere die Begriffe Oxidation, Reduktion, Oxidationsmittel und Reduktionsmittel an Hand folgender Reaktion:
$$2 \text{Br}_2 + \text{C} \rightarrow \text{CBr}_4$$

Gib die Oxidationszahlen der beteiligten Teilchen an
2. Löse folgende Redoxreaktion: Ein Stück Eisen wird in Salpetersäure aufgelöst. Dabei entsteht Fe^{3+} und Nitrit (NO_2^-)
Gib die Oxidationszahlen der beteiligten Teilchen an
3. Skizziere den Aufbau folgender galvanischen Zelle:
$$\text{Ni} | \text{Ni}^{2+}(1,0) || \text{Ag}^+(1,0) | \text{Ag}$$

und ordne folgende Begriffe deiner Skizze zu: +Pol, -Pol, Reduktion, Oxidation, Katode, Anode;