

**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  $\text{Fe}^{3+}$  und Nitrit ( $\text{NO}_2^-$ )  
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;