

1. Die Begriffe Oxidation und Reduktion haben im Laufe der Zeit eine neue, erweiterte Bedeutung bekommen. Fülle die Tabelle aus.

	Ursprüngliche Bedeutung	Erweiterte Bedeutung
Oxidation		
Reduktion		

2. Reaktion von Magnesium: A) in reinem Sauerstoff; B) in Chlor.

a) Ergänze die Gleichungen für B).

<p>A)</p> <p>Reaktionsgleichung: $\text{Mg} + \text{O} \longrightarrow \text{MgO}$</p> <p>Oxidation: $\text{Mg} \longrightarrow \text{Mg}^{2+} + 2 \text{e}^{-}$</p> <p>Reduktion: $\text{O} + 2 \text{e}^{-} \longrightarrow \text{O}^{2-}$</p> <p>Redoxreaktion: $\text{Mg} + \text{O} \longrightarrow \text{Mg}^{2+} + \text{O}^{2-}$</p>	<p>B)</p> <p>Reaktionsgleichung: $\text{Mg} + \text{Cl}_2 \longrightarrow \underline{\hspace{2cm}}$</p> <p>Oxidation: $\underline{\hspace{1cm}} \longrightarrow \underline{\hspace{1cm}}$</p> <p>Reduktion: $\underline{\hspace{1cm}} \longrightarrow \underline{\hspace{1cm}}$</p> <p>Redoxreaktion: $\underline{\hspace{1cm}} \longrightarrow \underline{\hspace{1cm}}$</p>
---	--

b) Beschreibe die Elektronenübertragungen bei A) und B) mit eigenen Worten.

A):

B):

c) Welcher Stoff ist jeweils das Reduktionsmittel?

d) Welcher Stoff ist bei B) das Oxidationsmittel?
