

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

---