



1. Oxidation: Sauerstoff wird \_\_\_\_\_  
 W1  
 Reduktion: Sauerstoff wird \_\_\_\_\_



2. Bilde richtige Sätze.

- |                                                 |   |   |                                                                                     |
|-------------------------------------------------|---|---|-------------------------------------------------------------------------------------|
| Die Oxidation ist eine Reaktion,                | ■ | ■ | ist das Braunwerden von Obst an der Schnittstelle.                                  |
| Bei einer Oxidation                             | ■ | ■ | bei der sich ein Stoff mit Sauerstoff verbindet.                                    |
| Ein Beispiel für eine langsame Oxidation        | ■ | ■ | wenn Brennstoffe mit Sauerstoff oder sauerstoffhaltigen Verbindungen gemischt sind. |
| Eine besonders schnelle Oxidation findet statt, | ■ | ■ | geben die Reaktionspartner Außen-<br>elektronen ab oder nehmen sie auf.             |
| Bei einer Reduktion                             | ■ | ■ | dass Oxidation und Reduktion gleichzeitig ablaufen.                                 |
| Bei Oxidationen und Reduktionen                 | ■ | ■ | entstehen Oxide, zB $\text{CO}_2$ und $\text{H}_2\text{O}$ .                        |
| REDOX-Reaktion bedeutet,                        | ■ | ■ | wird der Sauerstoff abgegeben.                                                      |



3. Wenn du einen Apfel aufschneidest, wird die Schnittfläche nicht braun, wenn du Zitronensaft darauf gibst. Wie wirkt der Zitronensaft?

---



4. Wenn du atmest, finden in deinem Körper ebenfalls Oxidationen statt. Handelt es sich um langsame oder um schnelle Oxidationen?

---