

Zur Vorbereitung auf die Klausur vom 06.05.22 biete ich eine Videokonferenz zum Thema Redoxreaktionen am 03.05. um 16 Uhr an. Den Raum findet ihr in IServ: Alle Module, Videokonferenzen, Chemieunterricht 11BG3 Scheld.











① Ich kann

	sehr gut	gut	nicht so gut
die Bedeutung der Indizes an Elementen und Formeln erklären.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
aus Elementen ein Salz bilden (Verhältnisformel).	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
aus der Verhältnisformel den Namen des Salzes ableiten.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
die neue Definition von Oxidation und Reduktion, Oxidations- und Reduktionsmittel erklären und anwenden.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
mithilfe des PSE Ionen bilden und einfache Reaktionsgleichungen formulieren.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
die Regeln für das Aufstellen von Oxidationszahlen anwenden.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
die Dissoziationsgleichung für ein Salz in Wasser aufstellen.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
in Verbindungen zuordnen, wer elektronegativer und elektropositiver ist.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
mithilfe der Redoxreihe der Metalle oder der elektrochemischen Spannungsreihe entscheiden, ob eine Redoxreaktion abläuft oder nicht.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
ein Daniell-Element beschriften und die Reaktion formulieren.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
die Potentialdifferenz einer Reaktion mithilfe der elektrochemischen Spannungsreihe berechnen.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
wichtigsten Säuren und Basen nennen, kenne die Formeln und die Namen der Säurereste und Basenreste.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
die Definition für eine Säure und eine Base nach Bronsted erläutern	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
in einer Protolysreaktion die Teilchen benennen und konjugierte Säure-Base-Paare zuordnen.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
einfache Protolysegleichungen formulieren.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

② Ich kann...

	sehr gut	gut	nicht so gut
die Formel für Oxonium- und Hydroxid-Ionen aufschreiben.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
beschreiben, was ein Mol in der Chemie ist.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
die Größensymbole und die Einheiten der molaren Masse, der Masse, der Stoffmenge, des Volumens und der Stoffmengenkonzentration nennen.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
die molare Masse aus dem PSE ablesen!	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
die Masse, die Stoffmenge, das Volumen und die Stoffmengenkonzentration berechnen (Formeln).	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
den pH-Wert mithilfe der Stoffmengenkonzentration berechnen. Achtung: Eingabe in den Taschenrechner üben!	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>
die Formel $\text{pH} + \text{pOH} = 14$ anwenden.	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	<input type="radio"/>

Übungen

**Taskcards**

Hier findet ihr alle Materialien zu den Themen Redoxreaktionen und Säure/Base.

<https://www.taskcards.de/#/board/ebaae36b-f131-428f-b4b5-a37464debdab>

<https://www.taskcards.de/#/board/7c7c7d3b-09de-4c75-929d-9c405173fd61>

