

2Hf	AC 2020/2021	WS
1	Goboldmaki	Was ist ein Oxidationsmittel? Nennen Sie 5 und wo man sie verwendet
2	NoName	Was ist ein Reduktionsmittel? Nennen Sie 5 und wo man sie verwendet
3	L-Carnitin	Erklären Sie, wie man die Halbgleichung Ammoniak reagiert zu Stickstoff löst
4	Dav567019	Erklären Sie, wie man die Halbgleichung Stickstoff reagiert zu HN ₃ löst (HN ₃ kein Schreibfehler)
5	Fensterglas	Erklären Sie, wie man die Halbgleichung Nitrit zu Stickstoffmonoxid löst
6	Knödli	Erklären Sie, wie man die Halbgleichung Nitrit zu Distickstoffoxid löst
7	tinci	Erklären Sie, wie man die Halbgleichung N ₂ O ₄ zu Stickstoffmonoxid löst
8	Bioshock	Erklären Sie, wie man die Halbgleichung N ₂ O ₄ zu Nitrit löst
9	Marsianer	Geben Sie die Strukturformel von HN ₃ , NH ₄ ⁺ , N ₂ O ₄ an
10	Ballon	Geben Sie die Strukturformel von Nitrat, Nitrit, Nitrid an
11	Katze7777	Erklären Sie, wie man die Halbgleichung Nitrat zu Nitrit löst
12	Samy	Geben Sie die Strukturformel von Stickstoff, Azid, Stickstoffdioxid an
13	blume	Erklären Sie anhand eines Beispiels wie man die NERNSTsche Gleichung verwendet.
14	doglover202	Wie läuft eine Chloralkalielektrolyse ab?
15	Tati	Wie läuft die Elektrolyse von Wasser ab?
16	Schule	Wie läuft eine Schmelzflusselektrolyse ab?
17	Anonym1	Wie sind Anode, Kathode, Stromschlüssel bei einer Elektrolyse definiert
18	Elefant229	Berechnen Sie das Potential für die Reaktion 1 mol Sauerstoff reagiert zu Wasser, E ₀ =+1,3 V, pH=8
19	Bamby	Berechnen Sie das Potential für die Reaktion 1 mol Sauerstoff reagiert zu Wasser, E ₀ =+1,3 V, pH=10
20	Bärenstärke	Berechnen Sie das Potential für die Reaktion Dichromat zu Chrom(III) bei pH=5, E ₀ =+1,33 V
21	Nikki	Berechnen Sie das Potential für die Reaktion 1 mol Sauerstoff reagiert zu Wasser, E ₀ =+1,3 V, pH=0
22	Palfy	Berechnen Sie das Potential für die Reaktion 1 mol Sauerstoff reagiert zu Wasser, E ₀ =+1,3 V, pH=4