

## Aufgaben (2) Chemie Klassen 10

wichtig: Die ersten Aufgaben zur Prüfungsvorbereitung sind von allen Schülern bis zum **30.03.2020** fertigzustellen.

Die **erstellten Aufzeichnungen im Hefter schickt Ihr mir bitte als Foto mit **Angabe Eures Namens**** bis zum 01.04.2020, 12 Uhr an folgende e-mail-Adresse:

[nancystoetzner@web.de](mailto:nancystoetzner@web.de) .

Ich möchte die Erledigung des Arbeitsauftrages registrieren um für den späteren Vergleich Schwerpunkte zu setzen.

Solltet Ihr noch Fragen haben, könnt Ihr mir diese an meine e-mail-Adresse schicken (das hat bisher noch keiner getan, also alles ok (?)).

Neuer Auftrag:

Am Schuljahresanfang habt Ihr von mir ein Arbeitsblatt mit einer Übersicht zu allen Prüfungsschwerpunkten bekommen.

Wiederholt diese Themen.

Danach den Kreuzeltest unten durchführen, viel Spaß (die Lösungen später hier).

Am 08.04.2020 erhaltet Ihr neue Aufgaben.

Achtung: Bei Neubeginn der Schule beenden wir das chem. Praktikum in der festgelegten Reihenfolge.

Kreuze an, berichtige falsche Aussagen!

	r	f
1. Das Natrium-Ion ist einfach positiv geladen.		
2. Alle Ionen der 2. Hauptgruppe sind 2fach negativ geladen.		
3. Kaliumchlorid wird zum würzen von Speisen verwendet.		
4. Ionen sind elektrisch neutral.		
5. Natriumchloridlösung leitet den elektrischen Strom.		
6. Die Atome und Ionen eines Elements haben die gleiche Anzahl an Protonen.		
7. Nichtmetalloxide reagieren mit Wasser zu Basen.		
8. Das Tote Meer hat den größten Anteil an Natriumchlorid im Wasser.		
9. Methan kommt im Biogas vor.		
10. Die chemische Bindung im Natriumchlorid ist eine Atombindung.		
11. Ungesättigte Kohlenwasserstoffe haben Einfachbindungen.		
12. Die Elemente der 8. Hauptgruppe bilden keine Ionen.		
13. Das Kalium-Ion hat 20 Elektronen.		
14. Der pH- Wert von neutralen Lösungen ist 6.		
15. Säuren färben Unitest rot.		
16. Die funktionelle Gruppe der Alkohole ist die Aldehydgruppe.		
17. Salze kann man durch Reaktion von Metallen mit Säuren herstellen.		
18. Das Hydroxid-Ion in Basen ist verantwortlich für die Färbung von Unitest.		
19. Reduktionsmittel ist der Stoff, der bei Redoxreaktionen Sauerstoff abgibt.		
20. Silbernitratlösung ist das Nachweismittel für Chloridionen.		
21. Die Nachweisreaktion für Wasserstoff ist die Glimmspanprobe.		
22. Alle Gase sind aus Molekülen aufgebaut.		
23. Das Nachweismittel für Kohlenstoffdioxid heißt Bariumhydroxid.		
24. Alle Säuren haben Metallbindung.		
25. Oxidation ist eine chemische Reaktion, bei der Sauerstoff aufgenommen wird.		
26. Temperaturerhöhung führt zur Erhöhung der Reaktionsgeschwindigkeit.		
27. Alle Metalle leiten den elektrischen Strom.		
28. Alle Säuren enthalten das Chlorid-Ion.		
29. Das Volumen von 1 mol eines Gases beträgt 24,2 Liter.		
30. Metalloxide bilden mit Wasser Säuren.		
31. Octan ist ein gesättigter Kohlenwasserstoff.		
32. Ethanol leitet den elektrischen Strom.		
33. Sauerstoff ist schwerer als Luft.		
34. Wasser besteht aus Molekülen.		
35. Im Wasserstoff liegt Atombindung vor.		
36. Bariumchlorid ist das Nachweismittel für Ammoniumionen.		
37. Bei exothermen Reaktionen wird Energie aufgenommen.		
38. Alle Alkohole kann man trinken.		
39. Das Nachweismittel für Stärke heißt Iod-Kalium-Iodid.		
40. Kupfer ist ein Leichtmetall.		
41. Thermoplaste lassen sich in der Wärme verformen.		
42. Roheisen ist schmiedbar.		
43. Elemente werden durch Symbole gekennzeichnet.		
44. Die Nachweisreaktion für Wasserstoff heißt Knallgasprobe.		
45. Das Erhitzen von Wasser ist eine chemische Reaktion.		