Säuren & Basen

① **Wenn Oxide von Nichtmetallen (z.B. Chlor) in Wasser gelöst werden, entstehen:** / 1

- ◯ saure Lösungen
- ◯ basische Lösungen

② **Wenn Oxide von Metallen (z.B. Natrium) in Wasser gelöst werden, entstehen:** / 1

- ◯ saure Lösungen
- ◯ basische Lösungen

③ **Eine Säure ist ein …** / 1

- ◯ Protonenspender
- ◯ Protonenempfänger
- ◯ Protonenzerstörer
- ◯ Protonensammler

④ **Eine Base ist ein …** / 1

- ◯ Protonensammler
- ◯ Protonenzerstörer
- ◯ Protonenempfänger
- ◯ Protonenspender

⑤ **Sortiere die Lösungen nach ihrem pH-Wert (stark sauer = 1; stark alkalisch = 6)** (1-6) / 6

- ☐ Seifenlösung
- ☐ Mineralwasser
- ☐ Zitronensaft
- ☐ Blut
- ☐ Cola
- ☐ Batteriesäure

⑥ **Sieh dir das Bild eines Indikatorstreifens an und beantworte folgende Fragen:** / 2

a) Ist die getestete Lösung sauer, neutral oder alkalisch?

b) Um welche Lösung könnte es sich dabei handeln: verdünnte Natronlauge, Leitungswasser oder konzentrierte Schwefelsäure?

Fossile Rohstoffe und Kohlenwasserstoffe

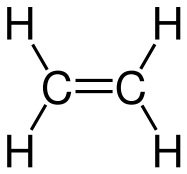
⑦ **Entstehung und Förderung von Erdöl? - Schreibe die richtigen Wörter in die Felder!** / 3

Pflanzenreste und tierische Kleinlebewesen sind vor Jahrmillionen auf den ☐ abgesunken, wo sie organischen Faulschlamm bildeten. Der Schlamm wurde durch Ablagerungen überdeckt und durch ☐ im Laufe der Zeit unter ☐ und ☐ aus dem Erdinneren zu Erdöl und ☐ umgewandelt.

Mit Hilfe von ☐ (an Land) oder Bohrinseln (im Meer) wird das Erdöl aus großer Tiefe gefördert.

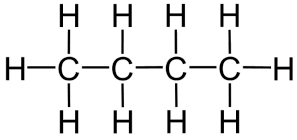
Bitte umblättern!

Angaben zu den Urhebern und Lizenzbedingungen der einzelnen Bestandteile dieses Dokuments finden Sie unter https://www.tutory.de/entdecken/dokument/8b392d6a



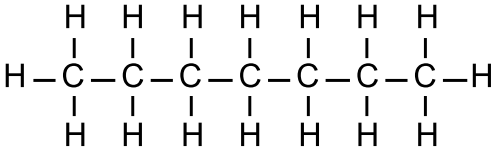
⑧ **Welcher Kohlenwasserstoff ist hier abgebildet?** / 1

_____



⑨ **Welcher Kohlenwasserstoff ist hier abgebildet?** / 1

_____



⑩ **Welcher Kohlenwasserstoff ist hier abgebildet?** / 1

_____

⑪ **Fraktionierte Destillation - Schreibe die richtigen Wörter in die Felder!** / 2

Bei der fraktionierten Destillation werden die unterschiedlichen _____ der verschiedenen Kohlenwasserstoffe im _____ genutzt, um diese Stoffe in verschiedenen Bereichen herauszubekommen. So gelangen ganz oben die _____ Kohlenwasserstoffe (z.B. Ethan oder Propan) aus der Destillationsanlage. Ganz unten bleiben die _____ Kohlenwasserstoff-Ketten, die auch bei über 400°C nicht gasförmig werden, z.B. schweres Heizöl oder Kraftstoffe für schwere Schiffe.

⑫ **Zusatzaufgabe (+2) - Schreibe die richtigen Wörter in die Felder!**

Die allgemeine Summenformel für Alkane lautet _____.

Ringförmige Kohlenwasserstoffe nennt man _____. Ein Beispiel für einen ringförmigen Kohlenwasserstoff ist das krebsfördernde _____.

U.:	Note

Punkte: **/ 20**

Angaben zu den Urhebern und Lizenzbedingungen der einzelnen Bestandteile dieses Dokuments finden Sie unter
https://www.tutory.de/entdecken/dokument/8b392d6a