

Säuren & Basen

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

- saure Lösungen
 basische Lösungen

/ 1

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

- saure Lösungen
 basische Lösungen

/ 1

③ Eine Säure ist ein ...

- Protonenspender
 Protonenempfänger
 Protonenzerstörer

/ 1

④ Eine Base ist ein ...

- Protonensammler
 Protonenzerstörer
 Protonenempfänger

/ 1

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

- Seifenlösung
 Mineralwasser
 Zitronensaft
 Blut
 Cola

/ 6

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

- a) Ist die getestete Lösung sauer, neutral oder alkalisch?
 b) Um welche Lösung könnte es sich dabei handeln: verdünnte Natronlauge, Leitungswasser oder konzentrierte Schwefelsäure?

/ 2

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

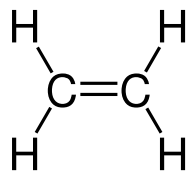
abgesunken, wo sie organischen Faulschlamm bildeten. Der

Schlamm wurde durch Ablagerungen überdeckt und durch im Laufe der

Zeit unter und aus dem Erdinneren zu Erdöl und

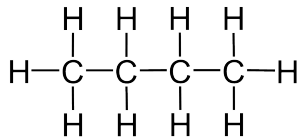
umgewandelt.

Bitte umblättern!



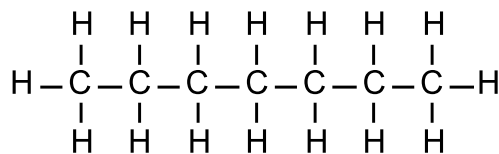
(8) Welcher Kohlenwasserstoff ist hier abgebildet?

/ 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.

(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