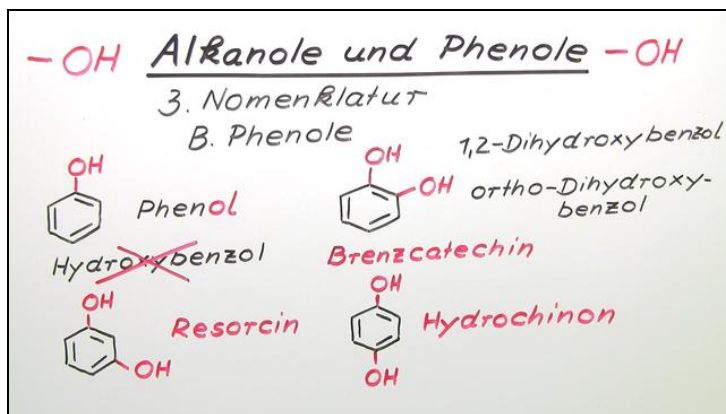




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von sofatutor.com

Alkanole und Phenole



- 1 Klassifiziere folgende Alkohole.
- 2 Erkläre die strukturellen Merkmale von Alkoholen und Phenolen.
- 3 Bestimme die Reaktivität der Verbindungen mit Natrium.
- 4 Entscheide, ob folgende Verbindungen Alkohole sind.
- 5 Benenne folgende Moleküle.
- 6 Bestimme die Siedepunkte bei folgenden Verbindungen.
- + mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben



Das komplette Paket, inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege gibt es für alle Abonnenten von sofatutor.com

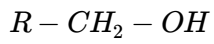


Klassifiziere folgende Alkohole.

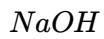
Verbinde die Formel mit der entsprechenden Stoffklasse.



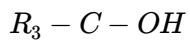
A



B



C



D

1

kein Alkohol

2

primärer Alkohol

3

sekundärer Alkohol

4

quartärer Alkohol

5

tertiärer Alkohol



Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Klassifiziere folgende Alkohole.

1. Tipp

- primär = 1
 - sekundär = 2
 - tertiär = 3
 - quartär = 4
-

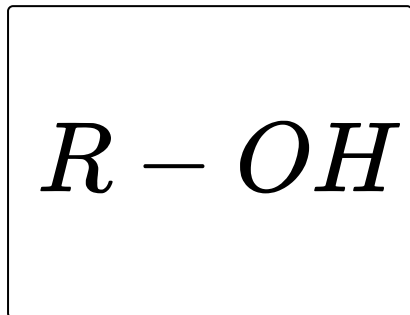


Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Klassifiziere folgende Alkohole.

Lösungsschlüssel: A—3 // B—2 // C—1 // D—5



Alle Alkohole besitzen eine Hydroxygruppe $-OH$, die an einem organischen Rest gebunden ist. Dabei kann die Hydroxygruppe einmal an einem endständigen Kohlenstoffatom gebunden sein. In diesem Fall befindet sich die Hydroxygruppe am Ende der Kette. Also an dem Kohlenstoff, an dem nur **ein** weiterer Kohlenstoff gebunden ist. In diesem Fall nennt man den Alkohol **primärer** Alkohol.

Befinden sich an dem Kohlenstoffatom, an dem die Hydroxygruppe gebunden ist, **zwei** weitere Kohlenstoffatome, nennt man den Alkohol **sekundärer** Alkohol und bei **drei** weiteren Kohlenstoffatomen **tertiärer** Alkohol. Da Kohlenstoff immer vierbindig ist, sind drei Kohlenstoffatome die maximale Anzahl. Es gibt also keinen quartären Alkohol.