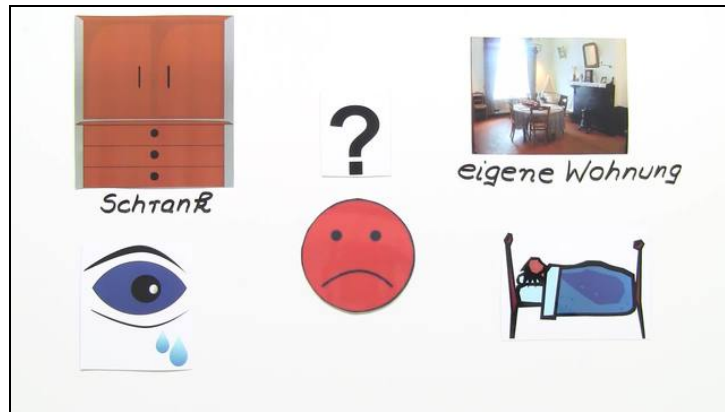




Arbeitsblätter zum Ausdrucken von sofatutor.com

Eigenschaften und Verwendung von Formaldehyd



- 1 **Ermittle die Verbindungen, die zu den Alkanalen gehören.**
- 2 **Erkenne die Eigenschaften von Formaldehyd.**
- 3 **Gib die Verwendungszwecke von Formaldehyd an.**
- 4 **Nenne die Edukte zur Herstellung von Formaldehyd.**
- 5 **Bestimme die Schritte der Nachweisreaktion für Formaldehyd.**
- 6 **Beschreibe die Änderung der Siedetemperaturen bei organischen Stoffklassen.**
- + **mit vielen Tipps, Lösungsschlüsseln und Lösungswegen zu allen Aufgaben**



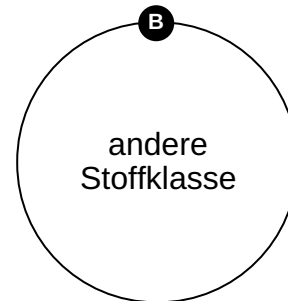
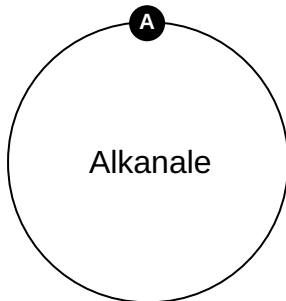
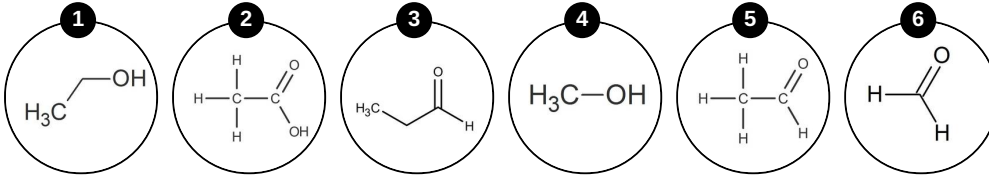
Das komplette Paket, **inkl. aller Aufgaben, Tipps, Lösungen und Lösungswege** gibt es für alle Abonnenten von sofatutor.com



Ermittle die Verbindungen, die zu den Alkanalen gehören.

Ordne die Moleküle den richtigen Begriffen zu.

Die Stoffklasse der Alkanale, zu der auch Formaldehyd gehört, besitzt einige charakteristische Eigenschaften. Versuche, diese zu finden, und ordne die angegebenen Moleküle entweder den Alkanalen oder einer anderen Stoffklasse zu.





Unsere Tipps für die Aufgaben

1
von 6

Ermittle die Verbindungen, die zu den Alkanalen gehören.

1. Tipp

Alkanale werden nach derselben Nomenklatur durchnummeriert, die bereits bekannt sein sollte (Methan, Ethan...).

2. Tipp

Alkanale haben eine Aldehydgruppe (-CHO), die sie charakteristisch auszeichnet.



Lösungen und Lösungswege für die Aufgaben

1
von 6

Ermittle die Verbindungen, die zu den Alkanalen gehören.

Lösungsschlüssel: A: 3, 5, 6 // B: 1, 2, 4

Formaldehyd ist, wie der Name bereits ausdrückt, der erste und einfachste Aldehyd. Dieser besitzt die chemische Verbindung -CHO , die diese Stoffklasse auszeichnet. Der Nomenklaturname des Formaldehyds ist auch Methanal. Nun wird, der normalen Nomenklatur folgend, einfach weiter nummeriert: Methanal, Ethanal, Propanal (...). Alle diese Stoffe haben die entsprechende Anzahl an Kohlenstoffatomen und jeweils die charakteristische Aldehydgruppe. Die anderen angegebenen Moleküle sind etwa normale Alkohole (-OH -Gruppe) oder eine Carbonsäure (-COOH -Gruppe).