

Karteikarten - Vielfalt der Kohlenwasserstoffe

Arbeitsauftrag:

Auf den Karten siehst du Modelle von verschiedenen Kohlenwasserstoffen.

Baue die Modelle.

Beschreibe den abgebildeten Kohlenwasserstoff. (Vervollständige die Karteikarte).

Ordne die Karteikarten nach selbst gewählten Kriterien.

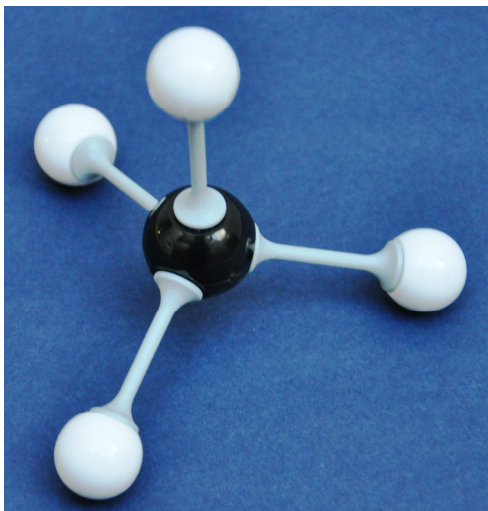
Hilfestellungen:

- Bindung(en):
Unterscheide die verschiedenen Bindungen zwischen den Atomen eines Moleküls (C-C, C-H, C-O, O-H) und markiere polare Bindungen farbig.
- Polarität des Moleküls:
Unterscheide unpolares Molekül und Dipol
- Kriterien können sein:
Moleküle enthalten Sauerstoff/keinen Sauerstoff
Alkane/Alkanole
Dipolmoleküle/unpolare Moleküle
- Lösungsverhalten: hydrophil/lipophil/amphiphil

Erweiterung:

Ergänze weitere Karteikarten, die in die Reihe der Alkane und Alkanole „passen“.

Baue dazu die Moleküle und fotografiere sie.



Name: _____

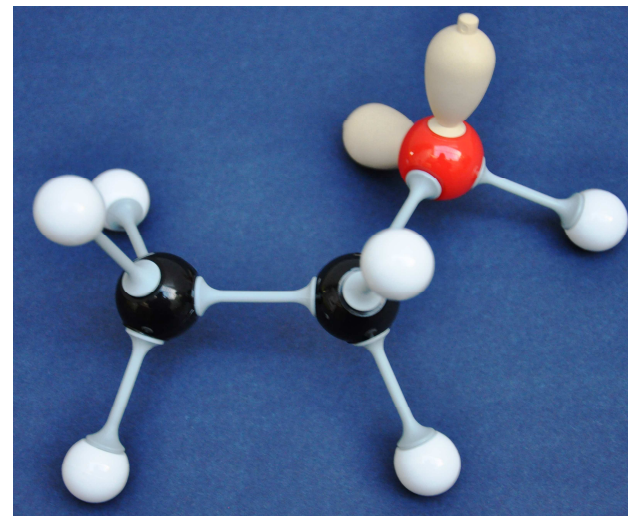
Summenformel:

Lewis-Formel:

Polare Bindung(en): *in der Lewis-Formel markieren*

Polarität des Moleküls:

Lösungsverhalten:



Name: _____

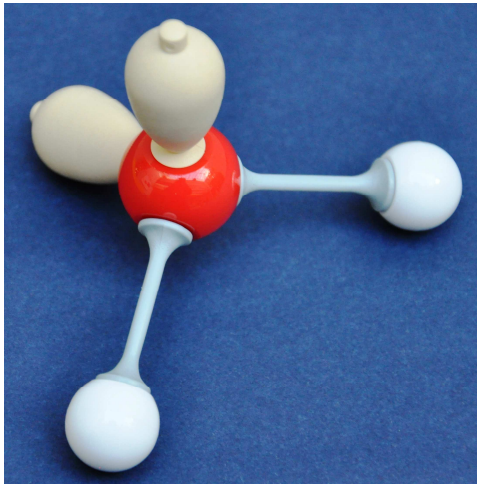
Summenformel:

Lewis-Formel:

Polare Bindung(en): *in der Lewis-Formel markieren*

Polarität des Moleküls:

Lösungsverhalten:



Name: _____

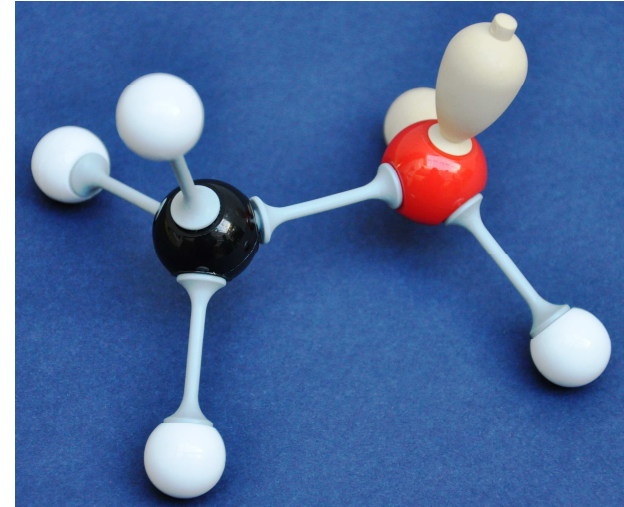
Summenformel:

Lewis-Formel:

Polare Bindung(en): *in der Lewis-Formel markieren*

Polarität des Moleküls:

Lösungsverhalten:



Name: _____

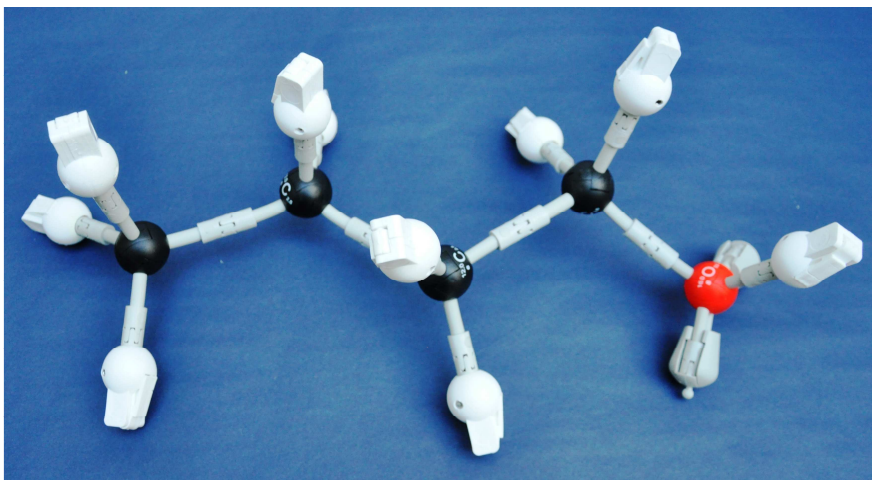
Summenformel:

Lewis-Formel:

Polare Bindung(en): *in der Lewis-Formel markieren*

Polarität des Moleküls:

Lösungsverhalten:



Name: _____

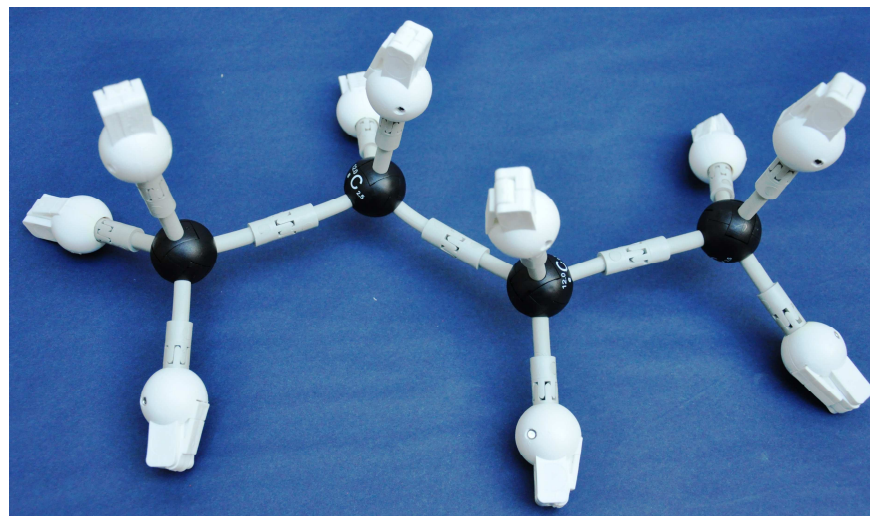
Summenformel:

Lewis-Formel:

Polare Bindung(en): *in der Lewis-Formel markieren*

Polarität des Moleküls:

Lösungsverhalten:



Name: _____

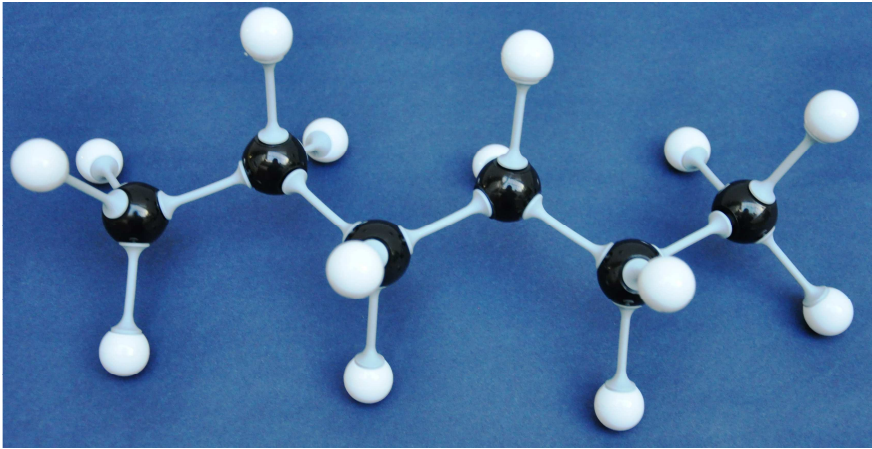
Summenformel:

Lewis-Formel:

Polare Bindung(en): *in der Lewis-Formel markieren*

Polarität des Moleküls:

Lösungsverhalten:



Name: _____

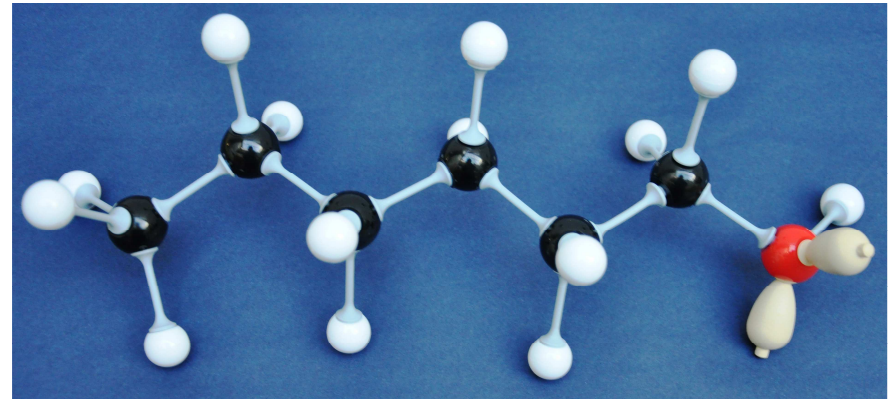
Summenformel:

Lewis-Formel:

Polare Bindung(en): *in der Lewis-Formel markieren*

Polarität des Moleküls:

Lösungsverhalten:



Name: _____

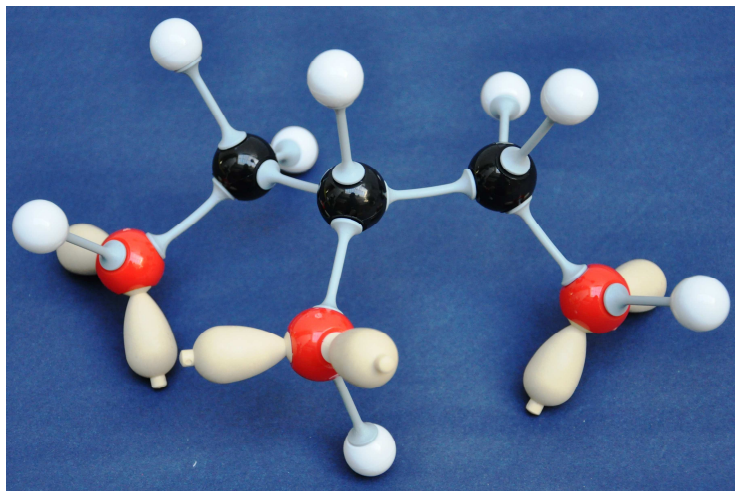
Summenformel:

Lewis-Formel:

Polare Bindung(en): *in der Lewis-Formel markieren*

Polarität des Moleküls:

Lösungsverhalten:



Name: _____

Summenformel:

Lewis-Formel:

Bindung(en): *in der Lewis-Formel markieren*

Polarität des Moleküls:

Lösungsverhalten:

Name: _____

Summenformel: **C₈H₁₈**

Lewis-Formel:

Bindung(en): *in der Lewis-Formel markieren*

Polarität des Moleküls:

Lösungsverhalten: