**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

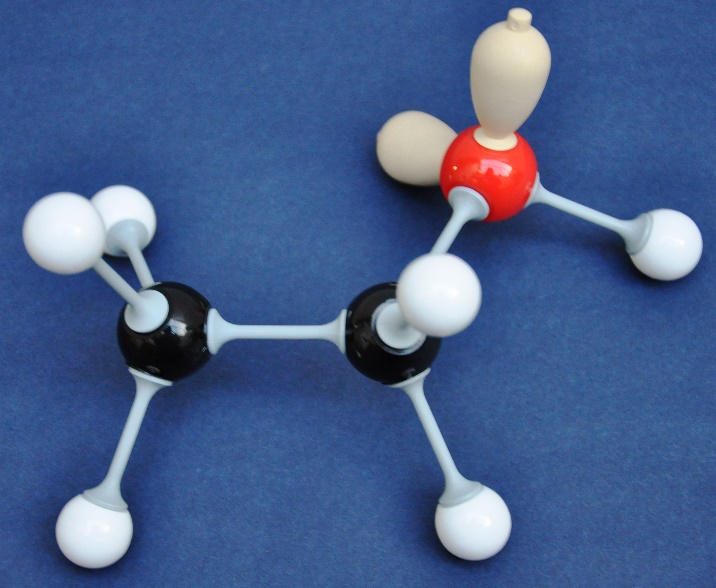
Dipolmoleküle/unpolare Moleküle

* 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: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

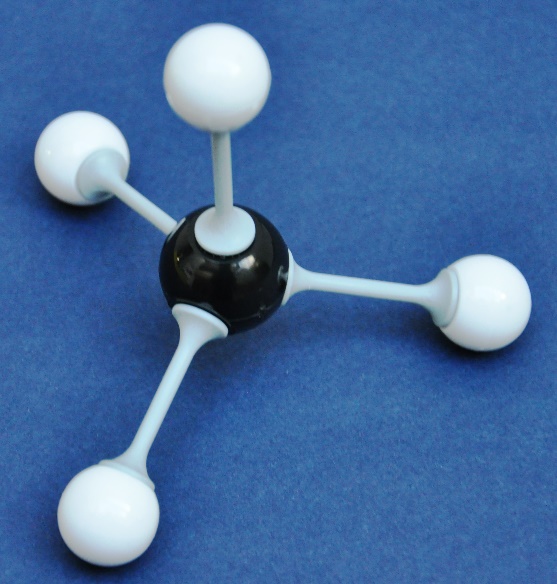
Summenformel:

Lewis-Formel:

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

Polarität des Moleküls:

Lösungsverhalten:



Name: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

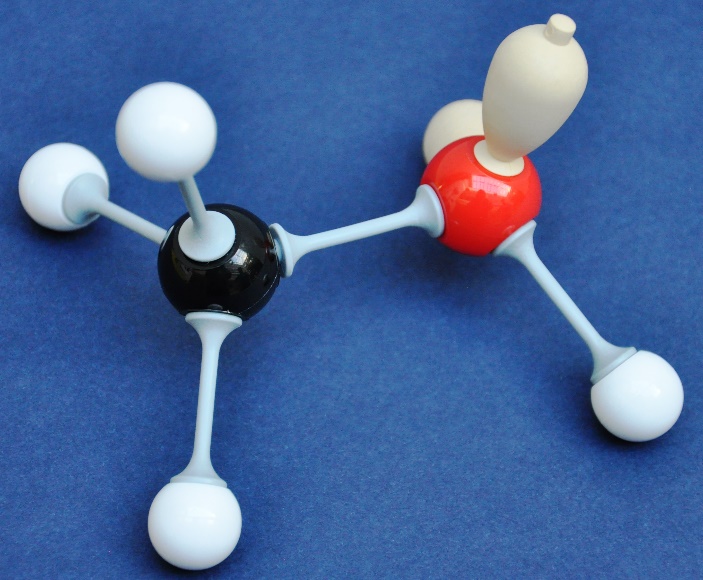
Summenformel:

Lewis-Formel:

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

Polarität des Moleküls:

Lösungsverhalten:



Name: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

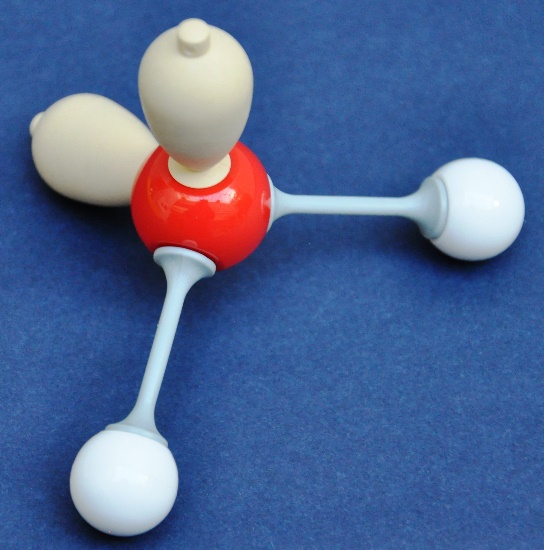
Summenformel:

Lewis-Formel:

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

Polarität des Moleküls:

Lösungsverhalten:



Name: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

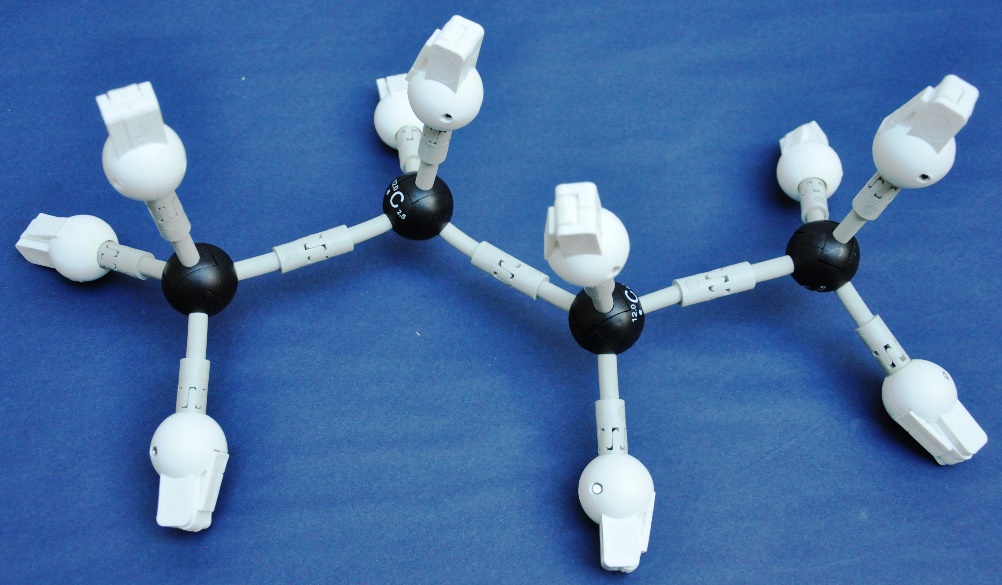
Summenformel:

Lewis-Formel:

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

Polarität des Moleküls:

Lösungsverhalten:



Name: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

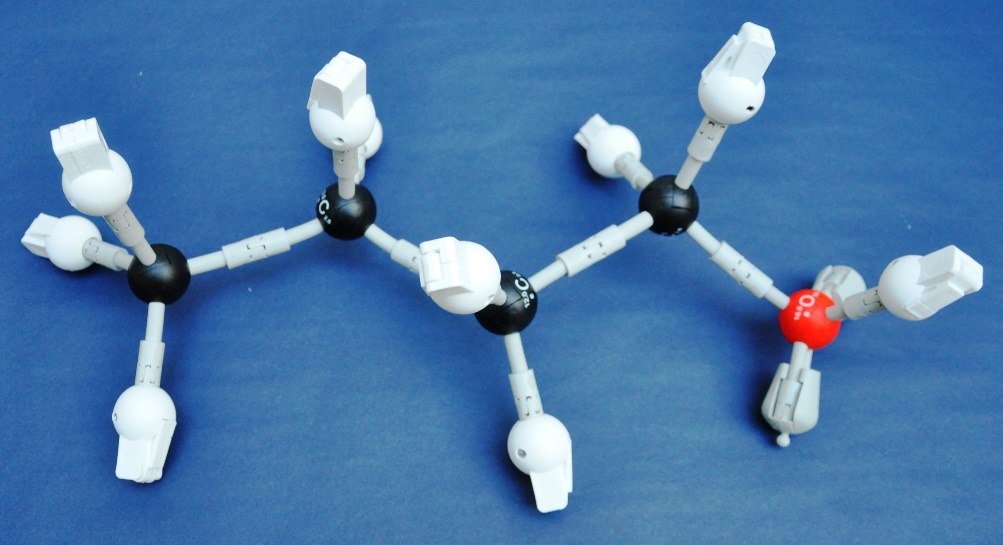
Summenformel:

Lewis-Formel:

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

Polarität des Moleküls:

Lösungsverhalten:



Name: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

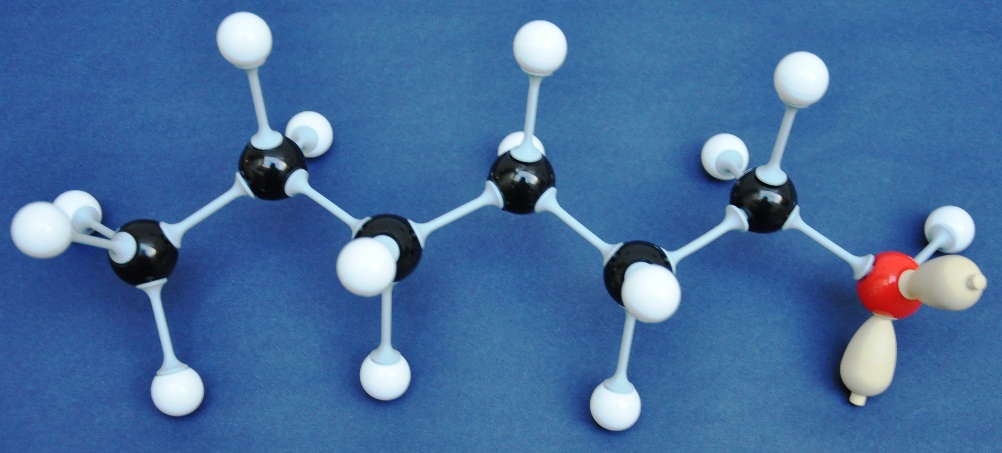
Summenformel:

Lewis-Formel:

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

Polarität des Moleküls:

Lösungsverhalten:



Name: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

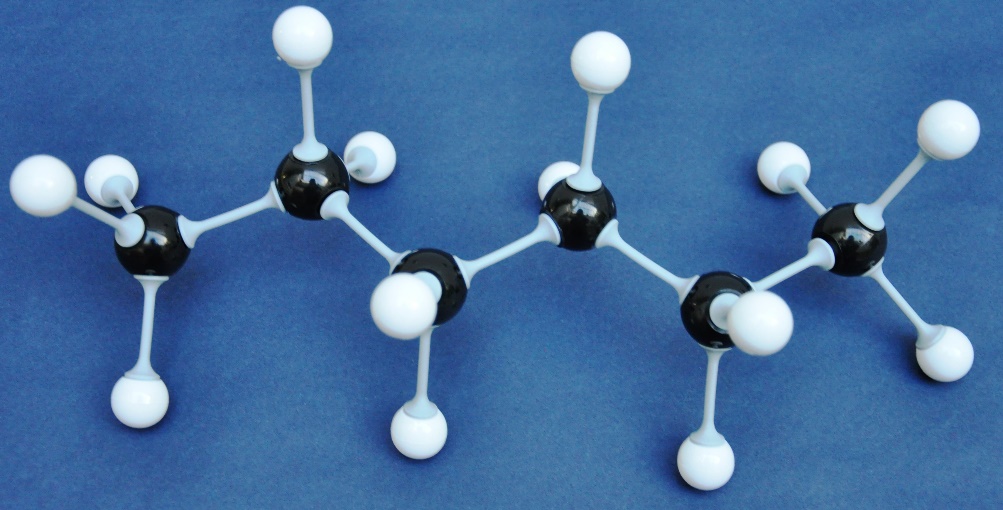
Summenformel:

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: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

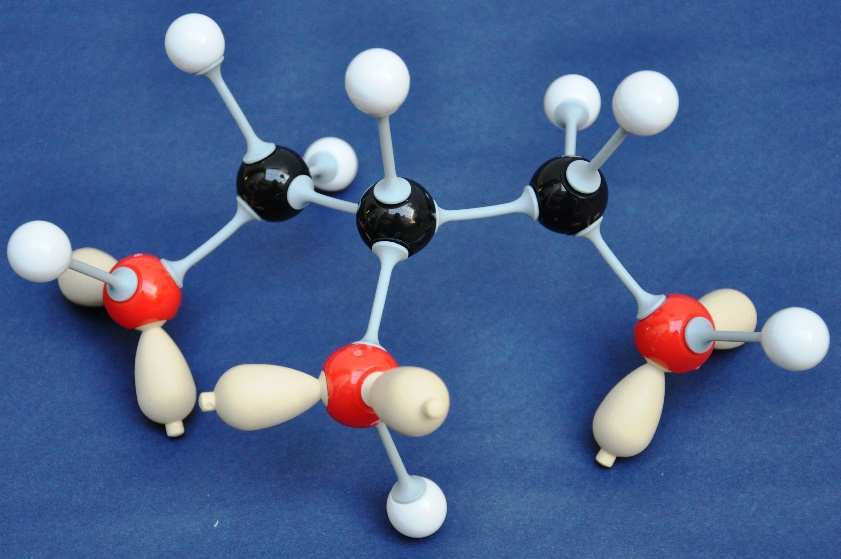
Summenformel: C8H18

Lewis-Formel:

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: