#

**Chemie-Test: Alkane und Alkanole**

**Name: Klasse: 11.4 Datum: 24.02.16**

**1. Nomenklatur**

**a) Alkane**

Ergänzen Sie in der Tabelle entweder den IUPAC-Namen oder die LEWIS-Formel des Alkans. **Hinweis:** Falsche Namen korrigieren.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 3-Ethyl-2-methyl-pentan |  | 2-Ethyl-heptan |
|  |  |  |

**b) Alkanole**

Ergänzen Sie in der Tabelle entweder den IUPAC-Namen oder die LEWIS-Formel des Alkanols. **Hinweis:** Falsche Namen korrigieren.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 3-Methyl-heptan-2-ol |  | 3- Methyl-propan-2-ol |
|  |  |  |

**c)** Erklären Sie an einem selbst gewählten Beispiel den Unterschied zwischen primärem und sekundärem Alkohol. **Hinweis:** Zeichnen Sie zu den Molekülen auch die LEWIS-Formeln.

|  |  |
| --- | --- |
|  | **2. Löslichkeit von Glycerin** |
| **a)** Erklären Sie anhand der LEWIS-Formel von Glycerin die Fachbegriffe polar/unpolar. |
| **b)** Begründen Sie anhand von beschrifteten Zeichnungen zu den Wechselwirkungen zwischen den Molekülen, ob sich Glycerin in Wasser oder in Heptan löst. |

**Viel Erfolg**