|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Ich kann…** | **sicher** | **ziemlich sicher** | **unsicher** | **sehr unsicher** | **Schauen Sie nach** |
| 1 | organische Kohlenstoffverbindungen mithilfe von Strukturelementen und funktionellen Gruppen ordnen |  |  |  |  |  |
| 2 | die Strukturformeln und die Oxidationszahlen der Oxidations- und Reduktionsprodukte von Aldehyden angeben. |  |  |  |  |  |
| 3 | die Durchführung von Nachweisen für Strukturelemente und funktionelle Gruppen beschreiben. |  |  |  |  |  |
| 4 | die Reaktionsgleichungen für die Nachweisreaktionen bei positivem Verlauf formulieren |  |  |  |  |  |
| 5a | ein Experiment beschreiben, mit dem überprüft werden kann, ob in den Stoffteilchen Stickstoff-Atome gebunden sind. |  |  |  |  |  |
| 5b | die Beobachtung, die man bei diesem Experiment macht, erklären. |  |  |  |  |  |
| 6 | Isomerie definieren. |  |  |  |  |  |
| 7 | erklären, was man unter Chiralität versteht. |  |  |  |  |  |
| 8 | erklären, was man unter einem asymmetrischenC-Atom versteht. |  |  |  |  |  |
| 9 | die Fischer-Projektion von Molekülen zeichnen. |  |  |  |  |  |
| 10 | Moleküle, die in der Fischer-Projektion dargestellt sind, der D- bzw. L-Form zuordnen. |  |  |  |  |  |



**Aufgaben zur Überprüfung**

1. Geben Sie für die folgenden Stoffklassen je ein Beispiel mit Strukturformel an: Alkene, Alkanole, Alkanale, Alkanone, Carbonsäuren, Amine, Carbonsäureester. (1)
2. Ethanal kann sowohl oxidiert als auch reduziert werden. Geben Sie die Strukturformeln von Ethanal und der jeweils entstehenden Moleküle an und begründen Sie mithilfe geeigneter Oxidationszahlen, dass es sich um ein Oxidations- bzw. um ein Reduktionsprodukt handelt. (2)
3. Zur Summenformel C2H4O2 gibt es verschiedene Isomere.
4. Definieren Sie Isomerie. (6)
5. Zeichnen Sie die Strukturformeln von drei Isomeren aus verschiedenen organischen Stoffklassen mit dieser Summenformel, markieren und benennen Sie alle funktionellen Gruppen. (1)
6. Beschreiben Sie, wie die drei Stoffe experimentell voneinander unterschieden werden können. (3)
7. a) Formulieren Sie für den positiven Verlauf eines Aldehydnachweises eine allgemeine
 Reaktionsgleichung. (4)
 b) Formulieren Sie für die Nachweisreaktion der Doppelbindung im Ethen-Molekül eine
 Reaktionsgleichung mit Strukturformeln. (4)
8. Eine Stoffprobe wird in einem Reagenzglas bis zur Zersetzung erhitzt. Die entstehenden Gase werden mit einem angefeuchteten Universalindikatorpapier untersucht.
Nennen Sie die Beobachtung, die man macht, wenn die Stoffteilchen der Stoffprobe Stickstoff-Atome enthalten und formulieren Sie eine Reaktionsgleichung für die auf dem UI-Papier ablaufende Reaktion.
(5a, 5b)
9. Begründen Sie, welche Moleküle chiral sind: Dichlormethan, 1-Chlorethan-1-ol. (7, 8)
10. Geben Sie die Strukturformel von 2,3-Dihydroxypropanal in Fischer-Projektion an. Kennzeichnen Sie asymmetrische C-Atome. Klären Sie anhand Ihrer Projektionsformel die Begriffe D- bzw. L-Form.
(8, 9, 10)



**Lösungen**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Alken | Alkanol | Alkanal | Alkanon | Carbonsäure | Amin | Carbonsäure-ester |
|  |  |  |  |  |  |  |

1.
2.  Ethanol Ethanal Ethansäure

Oxidationszahlen werden kleiner

Oxidationszahlen werden größer

1. Isomere haben dieselbe Summenformel, aber unterschiedliche Strukturformeln.


z.B.

 Carboxylgruppe Hydroxylgruppe Aldehydgruppe Estergruppe Hydroxylgruppe C=C-Doppelbindung

Zugabe von Wasser, Messen des pH-Werts mit UI-Papier 🡪 Bei Isomer I ist eine rote Farbe zu erkennen
Zugabe von Wasser: bei Isomer III sind zunächst zwei Phasen sichtbar
Zugabe von Bromwasser: Sofortige Entfärbung bei Isomer IV
Durchführung der Tollens-Probe🡪 Bei Isomer II (und III) verläuft die Reaktion positiv

R

R

1. a)

b)

H

H

H

H

H

H

H

H

1. Wenn in den Stoffteilchen Stickstoff-Atome gebunden sind, entsteht bei der Zersetzung Ammoniak-Gas. Dieses reagiert mit dem Wasser auf dem UI-Papier, es entstehen Hydroxid-Ionen, daher beobachtet man eine Blaufärbung.

NH3 + H2O NH4+ + OH-

1. Nur das 1-Chlorethan-1-ol-Molekül hat ein asymmetrisches C-Atom (C-Atom Nr.1), da es tetraedrisch von vier verschiedenen Substituenten umgeben ist (Chlor-Atom, Wasserstoff-Atom, Hydroxylgruppe, Methylrest). Von diesem Molekül gibt es daher zwei Isomere, die sich wie Bild und Spiegelbild verhalten und die sich nicht durch Drehen oder Wenden zur Deckung bringen lassen 🡪Das 1-Chlorethan-1-ol-Molekül ist chiral.
2. Bei diesem Molekül handelt es sich um das L-Isomer, da die funktionelle Gruppe am
 (untersten) asymmetrischen C-Atom nach links zeigt.