

Fragenblatt für 2. Test NAWI/ 3 EL
(multiple choice, Nr. 320)

1. Aldehyde sind
 - a) Oxidationsprodukte von sekundären Alkoholen
 - b) Stickstoffverbindungen
 - c) Kohlenstoffverbindungen
 - d) Reduktionsprodukte von Carbonsäuren
2. Aldehyde haben als funktionelle Gruppe
 - a) -COOH
 - b) -CHO
 - c) -C-OH
 - d) -CO-
3. Alkaloide sind in wässriger Lösung
 - a) alkalisch
 - b) neutral
 - c) Schiff'sche Säuren
 - d) sauer
4. Amine haben als funktionelle Gruppe
 - a) -NH_4
 - b) -NH_3
 - c) -NH_2
 - d) -NH
5. Amide liegen vor, wenn
 - a) die Hydroxygruppe (-OH) einer Carbonsäure (-COOH) durch eine Aminogruppe ersetzt wird.
 - b) die Aminogruppe eines Proteins durch eine Hydroxygruppe (-OH) ersetzt wird.
 - c) von Aminen Stickstoff (N) gegen Deuterium (D) ausgetauscht wird.
 - d) der Sauerstoff einer Carboxylgruppe (=O) durch zwei Aminogruppen ersetzt wird.
6. Amide sind entstehen durch eine Verbindung von
 - a) einem Amin und einer Nitrogruppe
 - b) einer organischen Säure und einem Amin
 - c) einem Alkaloid mit einem Alkohol
 - d) einem Amin und einem Aldehyd
7. Aminosäuren sind die Baustoffe von
 - a) Fetten
 - b) Proteinen
 - c) Eiweiß
 - d) Kohlehydraten
8. Eine Aminosäure besitzt immer mindestens
 - a) eine -COOH - Gruppe
 - b) eine -CHO - Gruppe
 - c) eine -NH_2 - Gruppe
 - d) ein N-Atom
9. Zu den essentiellen Aminosäuren gehören
 - a) Lysin
 - b) Tryptophan
 - c) Aminin
 - d) Glycin
10. Jägertee („Jagatee“) benötigt als Inhaltsstoff unbedingt
 - a) einen Ausschank in Österreich
 - b) Obstbrand
 - c) Wein
 - d) Gewürze

11. Harnstoff wird aus folgenden Rohstoffen synthetisiert
- Kohlendioxid und Wasser
 - Kohlensäure und Ammoniak
 - Harnsäure und Kohlendioxid
 - Ammoniak und Wasser
12. Deflagrierende Stoffe haben eine Verbrennungsgeschwindigkeit
- bis 300 m/s
 - von 300 - 3.000 m/s
 - über 3.000 m/s
 - die geringer ist als die von detonierenden Stoffen
13. Explodierende Stoffe haben eine Verbrennungsgeschwindigkeit
- bis 300 m/s
 - von 300 - 3.000 m/s
 - über 3.000 m/s
 - die geringer ist als die von detonierenden Stoffen
14. Das funktionale C-Atom in Methan hat die Oxidationszahl
- IV
 - III
 - +III
 - +IV
15. Das funktionale C-Atom in Ethan hat die Oxidationszahl
- III
 - II
 - IV
 - V
16. Das funktionale C-Atom in Ethanol hat die Oxidationszahl
- +I
 - II
 - I
 - +II
17. Das funktionale C-Atom in Ethanal hat die Oxidationszahl
- +I
 - II
 - I
 - +II
18. Das funktionale C-Atom in Ethansäure hat die Oxidationszahl
- +III
 - +II
 - +I
 - +IV
19. Das funktionale C-Atom in Methanal hat die Oxidationszahl
- II
 - +I
 - I
 - 0
20. Einen Bioreaktor zur Herstellung von Essig benötigt man beim
- Submersverfahren
 - Immersverfahren
 - Orleansverfahren
 - Marseillerverfahren