

Fragenblatt für 2. Test NAWI/ 3 EL
(multiple choice, Nr. 329)

1. Pyrimidin ist eine heterocyclische Verbindung mit
 - a) Kohlenstoff
 - b) Sauerstoff
 - c) Stickstoff
 - d) Harnstoff
2. Optisch aktive Substanzen können nach folgenden Formen unterschieden werden
 - a) H- und U-Form
 - b) D- und L- Form
 - c) R- und S-Form
 - d) alpha- und beta-Form
3. Das asymmetrische C-Atom ist eine Voraussetzung für
 - a) Chiralität
 - b) Liquidität
 - c) optische Aktivität
 - d) Parität
4. Jägertee („Jagatee“) benötigt als Inhaltsstoff unbedingt
 - a) Obstbrand aus Beerenfrüchten
 - b) Tee
 - c) Alkohol
 - d) Gewürze
5. Harnstoff wird aus folgenden Rohstoffen synthetisiert
 - a) Kohlensäure und Wasser
 - b) Kohlensäure und Ammoniak
 - c) Harnsäure und Kohlendioxid
 - d) Ammoniak und Wasser
6. Zu den tierischen Wachsen gehört
 - a) Lanolinwachs
 - b) Paraffinwachs
 - c) Karnaubawachs
 - d) Jojobawachs
7. Alkaloide sind immer organische
 - a) Carbonsäuren
 - b) Schwefelverbindungen
 - c) Kohlenstoffverbindungen
 - d) Lösungsmittel
8. 2,4,6-Trinitrotoluen (TNT)
 - a) enthält mehr spezifische Energie (kJ/g) als Staubzucker
 - b) wird zur Gewinnung von Marmor verwendet
 - c) benötigt bei der Detonation die Zufuhr von Luftsauerstoff
 - d) ist ein brisanter Sprengstoff
9. Alkaloide sind in wässriger Lösung
 - a) alkalisch
 - b) neutral
 - c) Schiff'sche Basen
 - d) sauer
10. Amine haben als funktionelle Gruppe
 - a) -NH_4
 - b) -NH_3
 - c) -NH_2
 - d) -NH

11. Amide sind entstehen durch eine Verbindung von
- einem Amin und einer Nitrogruppe
 - einer organischen Säure und einem Amin
 - einem Alkaloid mit einem Alkohol
 - einem Amin und einem Aldehyd
12. Aminosäuren sind die Baustoffe von
- Fetten
 - Proteinen
 - Eiweiß
 - Kohlehydraten
13. Eine Aminosäure besitzt immer
- eine -COOH - Gruppe
 - eine -CHO - Gruppe
 - eine -NH_3 - Gruppe
 - ein N-Atom
14. Wachse sind
- Ether aus kurzkettigen Carbonsäuren und Alkoholen
 - Ester aus langkettigen Carbonsäuren und langkettigen Alkoholen
 - Ether aus langkettigen Carbonsäuren und dem dreiwertigen Alkohol Glycerol
 - Ester zwischen mehrwertigen Carbonsäuren und mehrwertigen Alkoholen
15. Ethansäure besitzt
- ein C-Atom
 - zwei O-Atome
 - drei C-Atome
 - vier H-Atome
16. Bei der Titration von 10 mL Essig mit 8 mL 1M NaOH ergibt sich eine Konzentration von
- 4% Essigsäure (m/v) $\pm 1\%$
 - 5% Essigsäure (m/v) $\pm 1\%$
 - 6% Essigsäure (m/v) $\pm 1\%$
 - 7% Essigsäure (m/v) $\pm 1\%$
17. Bei der Titration von 1 mL Essig mit 6 mL 0,1M NaOH ergibt sich eine Konzentration von
- 4% Essigsäure (m/v) $\pm 1\%$
 - 5% Essigsäure (m/v) $\pm 1\%$
 - 6% Essigsäure (m/v) $\pm 1\%$
 - 7% Essigsäure (m/v) $\pm 1\%$
18. Kohlenstoff hat in der Methansäure eine Oxidationszahl von
- III
 - II
 - 0
 - I
19. Hochrisante Sprengstoffe haben eine Verbrennungsgeschwindigkeit von
- <300 m/s
 - >300 m/s
 - <3000 m/s
 - >3000 m/s
20. Eine Verbrennungsgeschwindigkeit von Sprengstoffen mit 700 m/s nennt man
- Exposition
 - Explosion
 - Detonation
 - Deflagration