

## Test chemie I

- 1) Podle skupenství dělíme látky na:
  - a) pevné, plynné, kapalné
  - b) prvky, sloučeniny
  - c) směsi, sloučeniny
- 2) Heterogenní směs je:
  - a) Písek ve vodě
  - b) Vzduch
  - c) Roztok kuchyňské soli
  - d) Mlha
- 3) Jakým typem disperzní soustavy je mléko?
- 4) Směs kapalné látky a jemně rozptýlené pevné látky byste oddělili:
  - a) Extrakcí
  - b) Sedimentací
  - c) Destilací
- 5) Přiřaďte definici název:
  - a) Oddělování na základě různých teplot varu je .....
  - b) Oddělování látek, z nichž jedna je rozpustná ve vhodném rozpouštědle je .....
  - c) Oddělování pevných látek od kapalin pomocí filtru je .....A – extrakce, B – filtrace, C – destilace
- 6) Neutrální prvek (z hlediska e. náboje), který má v atomovém obalu 8 elektronů a v jádru 8 neutronů, má nukleonové číslo:
  - a) 15
  - b) 8
  - c) 16
- 7) Chemická reakce, při níž dochází ke změně oxidačního čísla, se označuje jako:
  - a) Protolytická (acidobazická)
  - b) Redoxní
  - c) Srážecí (komplexotvorná)
- 8) Prostor s nejpravděpodobnějším výskytem elektronu je:
  - a) Jádro
  - b) Orbital
  - c) Nukleon
- 9) Chemická vazba je založena na sdílení:
  - a) Protonového páru
  - b) Neutronové dvojice
  - c) Elektronového páru
- 10) Látky, které ovlivňují rychlost chemické reakce, ale přímo se na ní nepodílejí a zůstávají beze změny, jsou:
  - a) katalyzátory
  - b) korektory
- 11) Co je správně:
  - a) Počet částic v 1 molu jakékoliv látky je vždy stejný
  - b) 1 mol jakéhokoliv plynu zaujímá za normálních podmínek stejný objem
  - c) Plyny o stejném objemu mají za normálních podmínek stejnou hmotnost
- 12) 10 g látky smícháme se 40 g rozpouštědla. Jaký bude hmotnostní zlomek roztoku?