

## 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) Roztok kuchyňské soli
  - c) Roztavená směs mědi a cínu
- 3) **Homogenní směs:**
  - a) Mlha
  - b) Olej a voda
  - c) Vzduch
- 4) **Směs kapalné látky a jemně rozptýlené pevné látky byste oddělili:**
  - a) Extrakcí
  - b) Sedimentací
  - c) Destilací
- 5) **Přiřad'te 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) inhibitory
  - c) konvertory
  - d) korektory
- 11) **Jaký druh vazby je ve sloučenině NaCl?**
- 12) **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