

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) Dým
 - c) Roztok kuchyňské soli
 - d) Roztavená směs mědi a cínu
- 3) **Homogenní směs:**
 - a) Mlha
 - b) Olej a voda
 - c) Vzduch
 - d) Bronz
- 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) Typ chemické vazby ovlivňuje vlastnosti látek, jaké vlastnosti mají sloučeniny s iontovou vazbou:

- a) Jsou ve vodě nerozpustné
- b) Jsou rozpustné ve vodě
- c) Jejich roztoky vedou dobře elektrický proud
- d) Většinou mají pevné skupenství

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