

Opakování 2. celku (2/1 až 2/3)

- 1) Co je to těleso, uveďte příklad.
- 2) Co je to hmota, jaké má vlastnosti?
- 3) Co je to chemická změna (uveďte alespoň 2 konkrétní příklady), čím může být chemická změna doprovázena?
- 4) Které metody se používají pro studium vlastností látek?
- 5) Jaký význam má pozorování a jaký měření?
- 6) Jaké jsou fyzikální vlastnosti látek, které vlastnosti zjišťuje pokus?
- 7) Které vlastnosti zjišťuje rozbor a jaký význam pro studium vlastností látek má výpočet?
- 8) Jaký je rozdíl mezi látkou a směsí?
- 9) Jaký je rozdíl mezi látkou syntetickou a umělou?
- 10) Uveďte příklad látky přírodní, umělé a syntetické, látky kapalné, plynné a pevné.
- 11) Jaký je rozdíl mezi látkou homogenní a látkou heterogenní?
- 12) Co společného a co rozdílného má směs homogenní a směs heterogenní?
- 13) Uveďte 2 příklady směsi homogenní a způsob rozdělení složek.
- 14) Uveďte 2 příklady směsi heterogenní a způsob rozdělení složek.
- 15) Co je to suspenze a co mlha?
- 16) Co je to emulze a co dým?
- 17) Uveďte konkrétní příklad rozdělení směsi vzduchem, magnetem, sublimací.
- 18) Uveďte konkrétní příklad rozdělení směsi plavením, destilací, vytavováním.
- 19) Uveďte konkrétní příklad rozdělení směsi přebíráním, přesíváním, chromatograficky.
- 20) Uveďte konkrétní příklad rozdělení směsi filtrací, krystalizací, odstředováním.
- 21) Uveďte konkrétní příklad rozdělení směsi usazováním, extrakcí, dělicí nálevkou.
- 22) Co je to filtrát a co destilát?
- 23) Vyjmenujte druhy krystalizací.
- 24) Vyjmenujte druhy destilací.
- 25) Jaký význam má destilace za sníženého tlaku, kde se využívá destilace s vodní párou?
- 26) Popište rektifikační kolonu.
- 27) Co je to roztok, jaké složky obsahuje a jak se připravuje?
- 28) Co je to rozpustnost, v jakých jednotkách se vyjadřuje?
- 29) Podle čeho se dělí roztoky?
- 30) Uveďte příklad elektrolytu a příklad pevného a plynného roztoku.
- 31) Co ovlivňuje rozpustnost plynu v kapalině a co rozpustnost tuhé látky v kapalině?
- 32) Jaký je rozdíl mezi pravým a koloidním roztokem?
- 33) Jak se připraví nasycený a jak přesycený roztok ?
- 34) Jaká je rozpustnost u látek nerozpustných a jaká u látek rozpustných?
- 35) Jaký je rozdíl mezi hrubými a jemným disperzními soustavami?
- 36) Jaké vlastnosti mají částice nepravých roztoků, jak lze částice koagulovat?
- 37) Jaké vlastnosti mají soly a jaké gely?
- 38) Co je to emulgátor a co stabilizátor, kde se využívají?