

## Opakování 1. celku (1/1 až 1/3)

- 1) Co je to chemie, kdy a z čeho vznikla?
- 2) Co chemie zkoumá, jaký má význam, kde se využívá?
- 3) Jaké suroviny se používají v chemických výrobcích?
- 4) Jmenujte 3 významné cizí chemiky (alchymisty), 2 české chemiky a uveďte předmět jejich „bádání“.
- 5) Co je to laboratoř, jaká pravidla zde platí?
- 6) Jak likvidujeme požár (princip hašení)?
- 7) Jak ošetřujeme řezné rány?
- 8) Jak rozdělujeme laboratorní sklo?
- 9) Co to jsou toxíny, jak se rozdělují?
- 10) Co víte o R a S větách?
- 11) Co je to pokus, jaké vlastnosti zjišťuje?
- 12) Napište, co je to chemická změna a uveďte 3 příklady změn.
- 13) Jaký je rozdíl mezi látkou a směsí?
- 14) Napište, jaký je rozdíl mezi látkou umělou a syntetickou a uveďte konkrétní příklad.
- 15) Napište, jaký je princip metody u usazování a jaký u filtrace a uveďte u každé metody 1 příklad.
- 16) Napište, jaký je princip metody u destilace a jaký u krystalizace a uveďte u každé metody 1 příklad.
- 17) Napište, jaký je princip metody u vyluhování a jaký u vytavování a uveďte u každé metody 1 příklad.
- 18) Co je to roztok, jaké složky obsahuje?
- 19) Co je to rozpustnost, v jakých hodnotách se udává, čím rozpustnost lze ovlivnit?
- 20) Uveďte alespoň 3 skupiny dělení roztoků.
- 21) Charakterizujte nasycený roztok a elektrolyt.
- 22) Charakterizujte nenasyčený roztok a látku nerozpustnou.
- 23) Uveďte příklad tuhého, kapalného a plynného roztoku.