Výsledky piš na papír, který následně nascanuj nebo nafoť mobilním telefonem.

Výsledek pošli nejpozději 12.4.2020 na adresu: jiri.slovak@zsbilalhota.cz

1. **Atom hliníku má 13 protonů. Kolik má elektronů:**a) 12
b) 15
c) 13
d) 4
2. **Ionty vznikají přesunem:**a) elektronů
b) neutronů
c) protonů
3. **Ve 200 g roztoku je rozpuštěno 10 g modré skalice. Je to roztok:**a) 20%
b) 10%
c) 5%
4. **Na přípravu 50 g 12 % roztoku KOH použijeme:**a) 12 g KOH
b) 5 g KOH
c) 56 g KOH
d) 6 g KOH
5. **Destilace je:**a) metoda pro oddělení kapaliny a plynu
b) metoda oddělující kapaliny o různých teplotách varu
c) metoda oddělování pevné a kapalné složky
d) metoda oddělování složek na základě rozdílné velikosti molekul
6. **K oddělení směsi jódu a nečistot se nejlépe hodí:**a) destilace
b) filtrace
c) sublimace
d) krystalizace
7. **Správný vzorec oxidu siřičitého je:**a) SO
b) SO2
c) S2O3
d) SO4
8. **Molární hmotnost amoniaku je:**Ar (N) = 14 Ar (H) = 1

a) 18 g/mol
b) 17 g
c) 17 g/mol
d) 18g
9. **Správný název sloučeniny H3PO4 je:**
a) kyselina fosforitá
b) kyselina tetrahydrogenfosforitá
c) kyselina trihydrogenfosforečná
10. **Oxidační číslo chromu ve sloučenině K2CrO4:**a) I
b) VI
c) III
d) IV
11. **Nedokonalé spalování uhlíku vyjadřuje rovnice:**
a) C + O → CO
b) C + O2 → CO2
c) 2 C + O2 →2 CO
d) C + 1/2 O2 → CO2
12. **V živých organismech jsou nejvíce zastoupeny tyto prvky.**
a) helium, rtuť, vodík, dusík
b) olovo, železo, vápník, kyslík
c) uhlík, kyslík, vodík, dusík
d) měď, mangan, kobalt, kyslík
13. **Správný vzorec síranu sodného je:**
a) Na SO3
b) Na2SO4
c) Na2SO3
d) Na SO4
14. **2 moly hydroxidu sodného mají hmotnost:**
Ar (O) = 16, Ar (H) = 1, Ar (Na) = 23
a) 40 kg
b) 80 g
c) 800 g
d) 4 kg
15. **Vyber rovnice vyjadřující neutralizaci:**
a) S + O2 → SO2
b) Zn + 2 HCl → H2 + ZnCl2
c) NaOH + HCl → H2O + NaCl
d) CaO + H2O → Ca(OH)2