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