

7 клас:

Завдання 2. Ключове слово – ПОВІТРЯ. **Завдання 4.** $C_2H_4O_2$. **Завдання 5.** S – сірка. **Завдання 6.** 267 г.

8 клас: **Завдання 3.** $w(O) = 32,74\%$. **Завдання 6.** Нейтральні атоми: А, Б, Е; негативно заряджені йони: Г, Є; позитивно заряджені йони: В, Д; ізотопи: А, Е.

9 клас: **Завдання 1.** Розчин а – розчинення завдяки дифузії молекул спирту та здатності до утворення водневих зв'язків з молекулами води; розчин б – дифузія, гідратація, дисоціація; розчин в – дегідратація (перехід молекул води в розчин), дисоціація, гідроліз; розчин г – дифузія. У розчинах знаходяться: розчин а – асоційовані молекули; розчин б – молекули, йони, гідратовані молекули; розчин в – йони, молекули води; розчин г – лише молекули (дисоціацією води нехтуємо). **Завдання 2.** $\Delta H = 1,17$ кДж. **Завдання 3.** Відбувалися процеси: горіння деревини, розклад кальциту (вапняку), «гасіння» негашеного вапна з утворенням гашеного вапна – екзотермічна реакція; денатурація білка. **Завдання 4.** Маса пластинки збільшилася на 2,4 г. **Завдання 6.** $w(\text{цукру}) = 5\%$.

10 клас: **Завдання 1.** $H_2O \gg SO_4^{2-} \gg Cu^{2+} > H^+ > CuOH^- > Cu(OH)_2$. **Завдання 4.** Невідомий газ Н – COS (карбон(IV) оксосульфід);

11 клас: **Завдання 1.** $w(NH_3) = 13,8\%$. **Завдання 2.** $w(NaCl) = 70,2\%$; $w(KCl) = 29,8\%$; $m(Ag) = 2,18$ г. **Завдання 6.** Формула хлорофілу: $C_{55}H_{72}O_5N_4Mg$.