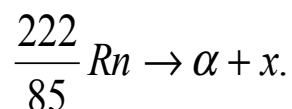
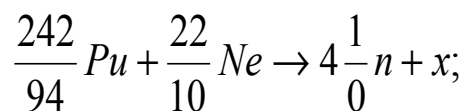
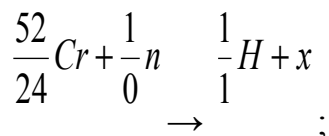
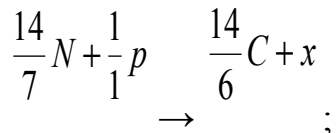


Завдання II туру Всеукраїнської олімпіади з хімії 2013/2014 н. р. м. Львів

8 клас

1. Допишіть рівняння ядерних реакцій:

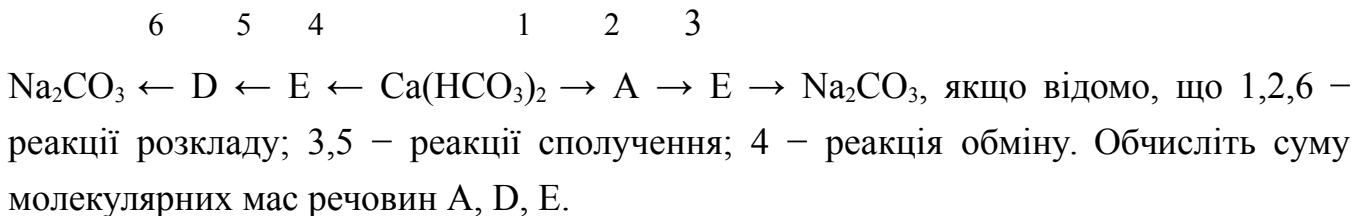


2. Складіть графічні формули сполук за такими формулами: P_2O_5 , $Al_2(SO_4)_3$, $H_4P_2O_7$, $KHCO_3$, $Ca(HCO_3)_2$, $(BeOH)_2CO_3$.

3. Молярна маса одного з найвідоміших вітамінів у чотири рази більша за молярну масу карбон(IV) оксиду. Відношення мас хімічних елементів у молекулі вітаміну таке: $m(C) : m(H) : m(O) = 9 : 1 : 12$. Обчисліть число атомів у складі сполуки.

4. Суміш цезій карбонату та цезій гідрокарбонату масою 3,75 г обробили хлоридною кислотою. Внаслідок реакцій виділився газ об'ємом 3,36 л. Обчисліть масові частки вихідних речовин у суміші.

5. Визначте невідомі речовини та напишіть рівняння реакцій, за якими можна здійснити перетворення:



6. Обчисліть масу повітря об'ємом 1 м^3 за нормальних умов.