8 клас

1. Знайти формулу речовини, якщо вона містить Калій, Хром та Оксиген з масовими частками 26.53%, 35.37% та 38.1%.
2. Визначте валентність елементів за формулами речовин: ZnS, Al2O3, K3N, MgO, CaCl2, SO3.
3. Обчислити масову частку оксигену у речовині, формула якої Al(NO3)3.
4. Запропонуйте спосіб розділення суміші тирси з піском.
5. Розставити коефіцієнти у схемах рівнянь:

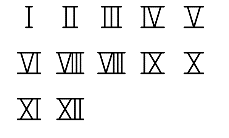
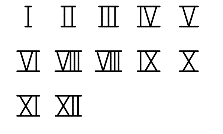
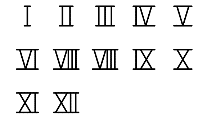
Al(OH)3 → Al2O3+H2O;

Mg(NO3)2+KOH→Mg(OH)2+KNO3;

Ca+H3PO4→Ca3(PO4)2+H2;

Na2O+P2O5→Na3PO4.

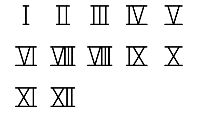
1. Обчислити відносну молекулярну масу речовини, формула якої Cr2(SO4)3.



VI

1. Скласти формулу речовини за валентністю: SO, CrCl NaO , AlS,

V



MgN, PO.

1. Класифікуйте речовини на прості та складні: S, H2S, N2, C2H6, SO2, Cu, KNO3.