Контрольна робота з хімії

9 клас

1. Вкажіть кількість речовини 43,5 г калій сульфату K2SO4.
2. Напишіть ланцюжок перетворень: CuO→CuCI2→Cu(OH)2→CuSO4.
3. Обрахувати масу сульфатної кислоти, яка потрібна для реакції з 8 г MgO.
4. Який об’єм кисню утвориться під час розкладу 54 г води?

10 клас

1. Напишіть рівняння реакції: а) горіння метану, б) горіння пентану.
2. Наважку солі масою 15 г розчинили в 185 г води. Розрахувати масову частку солі в утвореному розчині.
3. Який об’єм кисню необхідний для повного спалювання пропану об’ємом 44,8 л (н.у.)
4. Складіть рівняння реакції за схемою перетворень речовин: Са→СаО→Са(ОН)2→СаСІ2→Ca(NO3)2

11 клас

1. Виведіть формулу вуглеводню, масова частка Карбону в якому становить 80%, а густина за воднем дорівнює 15.
2. Який об’єм хлору необхідний для добування тетрахлоретану кількістю речовини 4 моль?
3. Алкен масою 4,2 г приєднав хлор масою 7,1 г. Назвіть алкен.
4. Складіть рівняння реакції за схемою перетворень речовин: СН4→С2Н2→С2Н4→С2Н2Br→C4H10