

1. Що таке жорсткість води? Якою вона може бути? Як позбутися жорсткості?
2. Напишіть рівняння реакцій, за допомогою яких можна здійснити такі послідовні перетворення: $\text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 \rightarrow \text{Na}_3\text{AlO}_3 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{K}(\text{Al}(\text{OH})_4)$
3. Обчисліть масу алюмінію, що міститься в 48,3 г кристалогідрату алюміній хлориду гексагідрату.
4. Яку масу ферум (III) нітрату потрібно взяти для добування 16 грамів ферум (III) оксиду?
5. Яку масу води потрібно додати до 100 мл розчину з масовою часткою натрій гідроксиду 40% і густиною 1,43 г/мл, щоб виготовити 10% розчин лугу?
6. Як ви вважаєте, розвиток хімії веде до розвитку цивілізації чи до її загибелі? Відповідь обґрунтуйте.

Відповіді надсилайте на електронну адресу l-postol@ukr.net, Telegram або Messenger Lite(Людмила Постол).