

§ 66. Загальні способи добування металів



Додаткові завдання до параграфа

Комплексні завдання

66.1. Перед добуванням міді купрум(II) сульфід випалюють. Порівняйте масову частку Купруму в купрум(II) сульфіді й купрум(II) оксиді.

66.2. Обчисліть об'єм водню (н. у.), необхідний для відновлення Купруму, що міститься в суміші купрум(II) оксиду й міді масою 80 г, в якій масова частка міді становить 25 %. Чому дорівнюватиме маса чистої міді після реакції?

66.3. Обчисліть масу бокситу $\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$, що містить 25 % домішок, яка необхідна для добування алюмінію масою 10,8 кг.

66.4. У промисловості цинк відновлюють вугіллям з оксиду, добутого прожарюванням у повітрі сфалериту ZnS . Яку масу цинку можна добути зі сфалериту масою 106,7 кг, що містить 10 % порожньої породи?