

Решение задач

- Какой объем водорода (н.у) необходим для восстановления оксида меди (II), полученной термическим расщеплением 19,6г гидроксида меди(II) ?

Сколько граммов минерала гематита ( $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ) необходимо для получения 50г чугуна , в составе которого имеется 82% железа.

Смесь порошкообразных алюминия и меди массой 20г обработали раствором соляной кислоты массой 16, при этом выделился водород. По этим данным определите массовую долю алюминия в смеси

• **Домашнее задание:**

1. Какая из железных руд богаче железом: магнетит  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ , гематит  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ , лимонит  $\text{Fe}_2\text{O}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ? обоснуйте ответ решением

2. При обработке серной кислотой железную пластинку выделяется 896 мл водорода (н.у). Какая масса железа вступила в реакцию