

**3. Какие массы соли и воды образуются при растворении оксида меди (II) в 300 г 9,8%-го раствора серной кислоты?**

- Какой объем воздуха (н.у.) потребуется для сжигания технической серы массой 150 г, содержащей 4% примесей? Продуктом реакции является оксид серы (IV). Объемная доля кислорода в воздухе равна 21%.

- **Какие массы соли и воды образуются при взаимодействии фосфорной кислоты со 150 г 8%-го раствора гидроксида натрия?**

-

- 
- **Какой объем воздуха (н.у.) потребуется для сжигания кокса массой 2 кг, содержащего 96% углерода? Продуктом реакции является оксид углерода (IV). Объемная доля кислорода в воздухе равна 21%.**

- **. Какие массы соли и воды образуются при взаимодействии 400 г 7,3%-го раствора соляной кислоты с оксидом цинка?**

- Какой объем воздуха (н.у.) потребуется для окисления чугуна массой 5 кг, содержащего 84% железа, до железной окалины ( $\text{Fe}_3\text{O}_4$ )? Объемная доля кислорода в воздухе равна 21%.

- **Какие массы соли и воды образуются при взаимодействии 200 г 8,55 %-го раствора гидроксида бария с соляной кислотой?**

-

- **Какой объем воздуха потребуется для окисления технического фосфора массой 1 кг, содержащего 7% примесей, до оксида фосфора (V)? Объемная доля кислорода в воздухе равна 21%.**

-