

9 класс
Контрольная работа по химии за год

<p>№1. (3 балла) Напишите уравнения реакций взаимодействия железа со следующими веществами: хлором, раствором серной кислоты, серой, раствором нитрата меди (II).</p>
<p>№2. (4 балла) Осуществите ряд превращений: $\text{Na} \rightarrow \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{NaCl}$ $\text{P} \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5 \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{K}_3\text{PO}_4$ Запишите уравнения реакций, осуществите разбор уравнения реакции 1 с позиции «окисление-восстановление», а уравнения реакций 2 и 3 запишите в ионном виде.</p>
<p>№3. (4 балла) Даны три вещества, предложите схему их распознавания:</p> <p style="text-align: center;">$\text{H}_2\text{SO}_4, \text{Na}_2\text{SO}_4, \text{Na}_2\text{CO}_3$</p>
<p>№4. (4 балла) Решите задачу: Какой объем углекислого газа выделится при сжигании 400г угля, содержащего 6% примесей.</p>
<p>№5. (4 балла) Определите массу цинка, которую надо израсходовать при взаимодействии с соляной кислотой для получения 50 л водорода (н.у.), если объемная доля выхода водорода 90%.</p>
<p>№6. (4 балла) Закончить уравнения химических реакций, первое уравнение разобрать с позиции окисления-восстановления, второе и третье – в ионном виде:</p> <p style="text-align: center;">$\text{HNO}_{3(\text{p})} + \text{Zn} =$ $\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{Na}_2\text{CO}_3 =$ $\text{Na}_2\text{SiO}_3 + \text{HCl} =$</p>

КРИТЕРИИ ОЦЕНИВАНИЯ:

- «5» - 20-23 балла
- «4» - 16-19 баллов
- «3» - 12-15 баллов
- «2» - 0-11 баллов