

## Пример варианта контрольной работы для студентов заочной формы обучения

### Контрольная работа

1. При разложении 5,415 г оксида металла получено 0,28 дм<sup>3</sup> кислорода, измеренного при нормальных условиях.

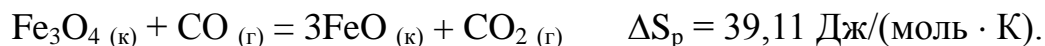
Вычислите массу эквивалента оксида и металла.

2. Вычислите массу эквивалента алюминия в соединении Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> и эквивалентные массы следующих веществ: Ca (OH)<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>CrO<sub>4</sub>.

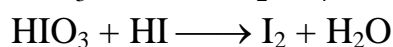
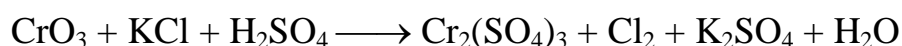
3. Составьте электронную формулу атома элемента порядковый номер 23. К какому он относится семейству? Укажите его валентные электроны.

Укажите типы химической связи, валентность и степень окисления каждого элемента в молекулах CO<sub>2</sub> и KI. Изобразите в электронно-графической форме схемы молекул.

4. При какой температуре протекает реакция восстановления оксида углерода (II):



5. Составьте полные уравнения реакций, идущих по схемам.



Составьте электронные уравнения. Укажите окислитель и восстановитель.