**Урок 09.04.20 г. Составление окислительно-восстановительных реакций.**

Изучение темы: <https://resh.edu.ru/subject/lesson/3122/main/>

Тренировочные задания: <https://resh.edu.ru/subject/lesson/3122/train/#208285>

Домашнее задание: решить тест в тетради

**Окислительно-восстановительные реакции**

**Задание #1**

*Вопрос:*

Укажите окислительно-восстановительные реакции:

*Выберите несколько из 4 вариантов ответа:*

1) Ca + Cl2 = CaCl2

2) Ca + 2HCl = CaCl2 + H2↑

3) CaCO3 = CaO + CO2↑

4) CaCO3 + 2HCl = CaCl2 + CO2↑ + H2O

**Задание #2**

*Вопрос:*

При взаимодействии кальция с водой:

*Выберите несколько из 4 вариантов ответа:*

1) продукт восстановления - водород

2) кальций является восстановителем

3) продукт восстановления - вода

4) кальций окисляется

**Задание #3**

*Вопрос:*

При взаимодействии железа с сульфатом меди (II) меняют степени окисления атомы:

*Выберите несколько из 4 вариантов ответа:*

1) железа

2) кислорода

3) меди

4) серы

**Задание #4**

*Вопрос:*

В соединении Fe(NO3)2 степень окисления железа численно равна:

*Запишите число:*

 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Задание #5**

*Вопрос:*

Укажите правильные утверждения:

*Выберите несколько из 4 вариантов ответа:*

1) атомы серы в степени окисления +6 могут быть окислителями в окислительно-восстановительных реакциях

2) атомы хлора в степени окисления +7 могут быть восстановителями в окислительно-восстановительных реакциях

3) реакции с участием простых веществ всегда являются окислительно-восстановительными

4) реакции металлов с кислотами являются окислительно-восстановительными

**Задание #6**

*Вопрос:*

Для получения 6 г водорода действием металла на соляную кислоту, необходимо взять железо, массой (г):

*Запишите число:*

 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Задание #7**

*Вопрос:*

В соединении FeSO4 степень окисления серы численно равна:

*Запишите число:*

 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Задание #8**

*Вопрос:*

Степень окисления серы равна -2 в соединениях:

*Выберите несколько из 4 вариантов ответа:*

1) MgS

2) SO2

3) H2S

4) S8

**Задание #9**

*Вопрос:*

В оксиде P2O5 степень окисления фосфора численно равна:

*Запишите число:*

 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Задание #10**

*Вопрос:*

Степень окисления хлора равна -1 в соединениях:

*Выберите несколько из 4 вариантов ответа:*

1) MgCl2

2) Cl2

3) HCl

4) Cl2O