Химия 9 кл.29.04
«ОКИСЛИТЕЛЬНО – ВОССТАНОВИТЕЛЬНЫЕ РЕАКЦИИ (ОВР)»

Цель:

- закрепить понятия “степень окисления”, процессы “окисления”, “восстановления”;
- закрепить навыки в составлении уравнений окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса.

ХОД УРОКА:

1.Изучить параграф 40.
2. Решить тест уч. стр.289-293.
3. Выполнить задания:

Определите, что происходит со степенью окисления серы при следующих переходах:
А) $H_2S \rightarrow SO_2 \rightarrow SO_3$
Б) $SO_2 \rightarrow H_2SO_3 \rightarrow Na_2SO_3$
Какой можно сделать вывод после выполнения второй генетической цепочки?
На какие группы можно классифицировать химические реакции по изменения степени окисления атомов химических элементов?

4.Домашнее задание: уч. стр.294-295 №1-10 решить.