**Тема: « Химические реакции »**

Добрый день, уважаемые студенты! Сегодня на уроке химии мы должны познакомиться с темой урока.

Нужно рассмотреть следующие вопросы темы:

1. Классификация химических реакций.
2. Окислительно- восстановительные реакции.

Я предлагаю Вам познакомиться с этой темой в интернете: Google документ: <https://www.youtube.com/watch?time_continue=312&v=KayE72EE8ak&feature=emb_logo> <https://www.youtube.com/watch?time_continue=1045&v=gXQWhleUcAo&feature=emb_logo> <https://uchitel.pro/%D0%BE%D0%BA%D0%B8%D1%81%D0%BB%D0%B8%D1%82%D0%B5%D0%BB%D1%8C%D0%BD%D0%BE-%D0%B2%D0%BE%D1%81%D1%81%D1%82%D0%B0%D0%BD%D0%BE%D0%B2%D0%B8%D1%82%D0%B5%D0%BB%D1%8C%D0%BD%D1%8B%D0%B5/> <https://www.sites.google.com/site/himulacom/zvonok-na-urok/8-klass/urok-no54-valentnost-i-stepen-okislenia-pravila-opredelenia-stepenej-okislenia-elementov> <https://www.youtube.com/watch?time_continue=786&v=7FKvgTYqqqk&feature=emb_logo>

Составьте конспект урока по следующему плану:

1. Написать определение химической реакции

 2) Написать классификацию химических реакций с примерами: реакции соединения, разложения, замещения, обмена. Каталитические реакции. Экзо- и эндотермические реакции. Тепловой эффект химических реакций. Термохимические уравнения.

 4) Дать понятия: окислитель, восстановитель, процесс окисления, процесс восстановления.

 5) Метод электронного баланса для составления уравнений окислительно-восстановительных реакций.

 **Решите задания на оценку:**

1. Напишите, к какому типу относят перечисленные ниже химические реакции, и составьте уравнения реакций:

а) взаимодействие раствора хлорида железа(III) с гидроксидом натрия; б) разложение хлорида калия при нагревании; в) окисление оксида серы (IV); г) разложение карбоната кальция при нагревании; д) взаимодействие алюминия с серой.

 2. Расставить степени окисления в следующих веществах:

 СuSO4, Zn(NO3)2, СаО, Nа, N2O3, КМnО4, V2O5, Н2СО3, К2СrО4,Сl2, Н2S.

1. Расставьте коэффициенты в уравнении реакций, методом электронного баланса и подпишите окислитель и восстановитель:

а) NH3+O2=N2+H2O

б) НСl+МnO2=Cl2+MnCl2+H2O

в) FeCl2+КМnO4+HCl(разб)=FeCl3+MnCl2+KCl2+H2O

Выполненные конспекты и задания присылайте на сайт техникума:dz ntmsh @ mail.ru, обязательно в работе укажите свою фамилию, номер учебной группы, наименование дисциплины и название выполненной работы.