**Классификация Окислительно – Восстановительных Реакций.**

1. Написать конспект в тетрадях. Смотри сайт <https://www.sites.google.com/site/himulacom/zvonok-na-urok/11-klass---cetveertyj-god-obucenia/urok-no15-okislitelno-vosstanovitelnye-reakcii>
2. Метод электронного баланса смотрите в видео <https://yandex.ru/video/preview/?filmId=14354896389055778837&from=tabbar&parent-reqid=1586171488857760-1708920229554515052500193-production-app-host-man-web-yp-19&text=%D1%82%D0%B8%D0%BF%D1%8B+%D0%BE%D0%B2%D1%80+%D1%80%D0%B5%D0%B0%D0%BA%D1%86%D0%B8%D0%B9>
3. Тест для самоконтроля знаний:

1. Под каким номером приведено уравнение окислительно-восстановительной реакции?

1) CuSO4 + Zn = ZnSO4 + Cu,

2) CaCO3 + CO2 + H2O = Ca(HCO3)2,

3) SO3 + H2O = H2SO4,

4) FeCl3 + 3NaOH = Fe(OH)3 + 3NaCl,

5) NaHCO3 + NaOH = Na2CO3 + H2O.

2. Руководствуясь строением атомов, определите, под каким номером указана формула иона, который может быть только окислителем:

1) Mn,     2) NO3–,       3) Br –,       4) S2– ,     5) NO2–?

3. Под каким номером приведена формула вещества, являющегося наиболее сильным восстановителем, из числа приведенных ниже:

1) NO3–,     2) Сu,   3) Fe,   4) Ca,   5) S?

4. Под каким номером указано количество вещества KMnO4, в молях, которое взаимодействует с 10 моль Na2SO3 в реакции, представленной следующей схемой:

KMnO4 + Na2SO3 + H2SO4  → MnSO4 + Na2SO4 + K2SO4 + H2O?

1) 4,   2) 2,   3) 5,    4) 3,   5) 1.

5. Под каким номером приведена реакция диспропорционирования (самоокисления – самовосстановления)?

1) 2H2S + H2SO3 = 3S + 3H2O,

2) 4KClO3 = KCl + 3KClO4,

3) 2F2 + 2H2O = 4HF + O2.

4) 2Au2O3 = 4Au + 3O2,

5) 2KClO3 = 2KCl + 3O2.

Ответы и фото конспектов за все прошлые задания присылать на почту chalovamasha@yandex.ru