**Образовательный минимум 10 кл**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Термин** | **Определение** | **Четверть** |
| Закон объёмных отношений | Отношение объёмов газообразных веществ, участвующих в реакции, равно отношению соответствующих коэффициентов в уравнении реакции | **1** |
| Относительная плотность газа В по газу А | p(B) M(B)  DA (B) = -------- = ---------  p(A) M(A) | **1** |
| Продукты восстановления перманганата калия в различных средах | KMnO4 (щелочная ср.) ------- K2MnO4 (зелёный раствор)  KMnO4 (нейтральная ср.) ------ MnO2 (бурый осадок)  KMnO4 (кислая ср.) ----------- MnSO4 (б/цв раствор) | **1** |
| Электролиз | - окислительно-восстановительные реакции, протекающие на электродах при прохождении электрического тока через расплав или раствор электролита | **1** |
| Процессы на катоде при электролизе водных растворов | Li – Al – восстановление воды (до водорода Н2)  **2 H+ + 2е ------- Н2**  Mn – Pb - восстановление катиона металла и воды (до водорода Н2)  **Mn+ + ne ------- M0**  **2 H2 O + 2е ------- 2OН- + H2**  Cu – Au - восстановление катиона металла  **Mn+ + ne ------- M0** | **1** |
| Процессы на аноде при электролизе водных растворов | 1. Окисление аниона бескислородной кислоты до Г2,   **2Г- - 2е ------- Г2**  **для S S 2- - 2е ----- S**   1. Окисление воды   **2Н2O - 4е ------- 4Н+ + О2**  **для аниона фтора или кислородсодержащей неорганической кислоты**  **4ОН - - 4е ------- 2Н2O + О2** | **1** |
| Гидролиз солей | - процесс необратимого обменного взаимодействия солей с водой, приводящий к образованию слабого электролита. | **1** |
| Виды гибридизации | - sp3- гибридизация характерна для предельных соединений (с одинарной связью), sp2- гибридизация характерна для непредельных соединений (с двойной связью), sp - гибридизация характерна для непредельных соединений (с тройной связью) | **1** |