

Утверждено на заседании методического совета

Протокол № от 2016г

Комитет администрации Курьинского района Алтайского края

Муниципальное казенное общеобразовательное учреждение

«Грусовская средняя общеобразовательная школа»

Курьинского района Алтайского края

Обязательный образовательный минимум

Химия

8 класс

2 четверть

Термин, понятие	Определение
Получение кислорода	$2\text{KMnO}_4 = \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2$ $2\text{H}_2\text{O}_2 \longrightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$ $2\text{KClO}_3 \longrightarrow 2\text{KCl} + \text{O}_2$ $2\text{HgO} = 2\text{Hg} + \text{O}_2$ $2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$
Получение водорода	$\text{Zn} + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$ $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_2 + 2\text{NaOH}$ $2\text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$
Эндотермическая реакция	Реакции, протекающие с поглощением энергии
Экзотермическая реакция	Реакции, протекающие с выделением теплоты
Тепловой эффект	Количество теплоты, которое выделяется или поглощается при химической реакции
Определение массовой доли	Отношение массы растворенного вещества к массе раствора называется массовой долей растворенного вещества