

Образовательный минимум

Четверть	2
Предмет	Химия
Класс	9

№	Термин, понятие	Определение
1	<b>Окислительно-восстановительная реакция (ОВР)</b>	Реакция, протекающая с изменением степеней окисления элементов.
2	<b>Окислитель</b>	Атом, молекула или ион, принимающий электроны в ОВР.
3	<b>Восстановитель</b>	Атом, молекула или ион, отдающий электроны в ОВР.
4	<b>Окисление</b>	Процесс отдачи электрона.
5	<b>Восстановление</b>	Процесс принятия электрона.
6	<b>Гидролиз солей</b>	Процесс взаимодействия ионов солей с водой с образованием малодиссоциирующих веществ.
7	<b>Скорость химической реакции</b>	Изменение концентрации одного из реагирующих веществ в единицу времени. $v = \frac{\Delta C}{\Delta t},$ <div style="display: flex; justify-content: space-around; width: 100%;"> <span>моль</span> <span>л * с</span> </div> <p>где с – молярная концентрация, моль/л  t - время, с</p>
8	<b>Факторы, влияющие на скорость химической реакции</b>	<ol style="list-style-type: none"> <li>1) Нагревание</li> <li>2) Природа реагирующих веществ</li> <li>3) Катализатор</li> <li>4) Концентрация реагирующих веществ</li> </ol>