

**Образовательный минимум**

|                 |              |
|-----------------|--------------|
| <b>Четверть</b> | <b>4</b>     |
| <b>Предмет</b>  | <b>Химия</b> |
| <b>Класс</b>    | <b>8</b>     |

| <b>№</b> | <b>Термин, понятие</b>                                      | <b>Определение</b>                                                                                                                                                                                                                                   |
|----------|-------------------------------------------------------------|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| 1        | <b>Амфотерные оксиды и гидроксиды</b>                       | Оксиды и гидроксиды, способные реагировать с кислотам и щелочами.                                                                                                                                                                                    |
| 2        | <b>Химический элемент</b>                                   | Вид атомов с одинаковым зарядом ядра.                                                                                                                                                                                                                |
| 3        | <b>Современная формулировка Периодического закона</b>       | Свойства химических элементов и образуемых ими простых и сложных веществ находятся в периодической зависимости от заряда ядра атомов этих элементов.                                                                                                 |
| 4        | <b>Виды химической связи зависимости от состава веществ</b> | <ul style="list-style-type: none"> <li>- металлическая (простые вещества- металлы)</li> <li>- ионная (металл-неметалл)</li> <li>- ковалентная неполярная (простые вещества- неметаллы)</li> <li>- ковалентная полярная (разные неметаллы)</li> </ul> |
| 5        | <b>Состав атомной частицы</b>                               | Порядковый номер элемента = заряду ядра атома = количеству протонов = количеству электронов.<br>$N_p(\text{Э}) = Z = N_p = N_n$                                                                                                                      |
| 6        | <b>Относительная атомная масса элемента</b>                 | Относительная атомная масса элемента численно равна сумме количества протонов и нейтронов<br>$A_r = N_p + N_n$                                                                                                                                       |
| 7        | <b>Строение электронной оболочки атома</b>                  | Количество энергетических уровней равно номеру периода. Количество электронов на внешнем уровне для элементов главных подгрупп равно номеру группы.                                                                                                  |