9 класс «\_\_\_». Периодический закон и периодическая система химических элементов

Д. И.Менделеева. Фамилия . . . . . . . . . . . имя . . . . . . . .

Ниже вы видите часть периодической системы, которая содержит первые 16 элементов (в ней отсутствуют инертные газы Не, Ne и Аг, которые были открыты после 1869 г.).

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **I период** | **(H)** |  |  |  |  |  |  |
| **II период** | **Li** | **Be** | **B** | **C** | **N** | **O** | **F** |
| **III**  **период** | **Na** | **Mg** | **Al** | **Si** | **P** | **S** | **Cl** |
| **IV**  **период** | **K** | **…** |  |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Периодическое изменение свойств химических элементов.** | | | | | | | | |
| Ar | 1 | … | 11 | … | … | … | … | 19 |
| элементы | H | Li | Be | … | … | … | … | F |
| Свойства элементов |  | Типичный металл | Металлические свойства уменьшаются  ⎯⎯⎯⎯⎯⎯⎯⎯⎯⎯⎯⎯→  Неметаллические свойства увеличиваются | | | | | Типичный неметалл |
| Высшая валентность в оксидах |  | I | II | III | IV | V | ⎯ | ⎯ |
| Формулы оксидов |  | Li2O | … | … | CO2 | N2O5 | ⎯ | ⎯ |
| Характер оксидов |  | Основный оксид | амфотерный оксид | Кислотные оксиды | | |  |  |
| Формулы гидроксидов |  | LiOH | … | … | … | HNO3 | ⎯ | ⎯ |
| Характер гидроксидов |  | основание | амфотерный гидроксид | кислоты | | |  |  |
| Водородные соединения |  | ⎯ | ⎯ | ⎯ | СH4 | NH3 | H2O | HF |
| 3-й период | | | | | | | | |
| элементы |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Свойства элементов |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Высшая валентность в оксидах |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Формулы оксидов |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Характер оксидов |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Формулы гидроксидов |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Характер гидроксидов |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Водородные соединения |  |  |  |  |  |  |  |  |