|  |
| --- |
| Контрольная работа по теме **«Металлы».** 9 класс. |
| **Вариант 1.** ЧАСТЬ **А.** Тестовые задания с выбором ответа. |
| 1.(3 балла) | Распределение электронов по энерге­тическим уровням в атоме магния:

|  |  |
| --- | --- |
| **А.** 2е, 2е. | **В.** 2е, 3е. |
| **Б.** 2е, 4е. | **Г.** 2е, 8е, 2е. |

 |
| 2.(3 балла). | Число электронов на внешнем элект­ронном слое у атомов щелочных металлов:

|  |  |
| --- | --- |
| **А.** 1. | **Б.** 2. |
| **В.** 3. | **Г.** 4. |

 |
| 3.(3 балла). | Тип химической связи в простом ве­ществе литии:

|  |  |
| --- | --- |
| **А.** Ионная. | **В.** Ковалентная неполярная. |
| **Б.** Ковалентная полярная. | **Г.** Металлическая. |

 |
| 4.(3 балла). | Простое вещество с наиболее ярко выраженными металлическими свойствами:

|  |  |
| --- | --- |
| **А.** Бериллий.  | **В.** Магний. |
| **Б.** Кальций.  | **Г.** Стронций. |

 |
| 5.(3 балла). | Радиус атомов элементов 3-го периода с увеличением заряда ядра от щелочного ме­талла к галогену:

|  |  |
| --- | --- |
| **А.** Изменяется периодически. | **В.** Увеличивается. |
| **Б.** Не изменяется. | **Г.** Уменьшается. |

 |
| 6.(3 балла). | Атом алюминия отличается от иона алюминия:

|  |  |
| --- | --- |
| **А.** Зарядом ядра. | **В.** Числом протонов. |
| **Б.** Радиусом частицы.  | **Г.** Числом нейтронов. |

 |
| 7.(3 балла). | Наиболее энергично реагирует с во­дой:

|  |  |
| --- | --- |
| **А.** Калий.  | **В.** Скандий.  |
| **Б.** Кальций.  | **Г.** Магний. |

 |
| 8.(3 балла). | С разбавленной серной кислотой не взаимодействует:

|  |  |
| --- | --- |
| **А.** Железо.  | **В.** Платина.  |
| **Б.** Никель.  | **Г.** Цинк. |

 |
| 9.(3 балла). | Гидроксид бериллия взаимодействует с веществом, формула которого:

|  |  |
| --- | --- |
| **А.** КОН(р.р). | **B.** KN03(p.p). |
| **Б.** NaCl(p.p). | **Г.** BaS04. |

 |
| 10.(3 балла). | Ряд, в котором все вещества реагируют с цинком:

|  |  |
| --- | --- |
| **А.** НСl, NaOH, H2S04.  | **В.** КОН, HgO, Н3Р04. |
| **Б.** CaO, НСl, HN03. | **Г.** Н2, 02, С02. |

 |