|  |
| --- |
| 9 класс. Итоговая контрольная работа по теме «Неметаллы». |
| Вариант 2. Часть А. Тестовые задания с выбором ответа. |
| 1(3 балла) | Символ элемента, образующего простое вещество — неметалл:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A. Mg. | Б. Сu. | В. Na. | Г. F. |

 |
| 2(3 балла) | Распределение электронов по энергетическим уровням в лоне азота N3−:

|  |  |
| --- | --- |
| А. 2e, 8e, 8e. | В: 2e, 8е, 18е, 6е. |
| Б. 2e, 8e, 6e. | Г. 2e, 8e. |

 |
| 3(3 балла) | Формулы высшего оксида и летучего водородного соединения элемента Э с распределением электронов по энергетическим уровням 2e, 8e, 7e:

|  |  |
| --- | --- |
| А. ЭO2 и ЭН4. | В. ЭO3 и Н2Э. |
| Б. Э2O5 и ЭН3. | Г. Э2O7 и НЭ. |

  |
| 4(3 балла) | Способность атомов принимать элект­роны уменьшается в ряду:

|  |  |
| --- | --- |
| A. F—О—N—С. | В. N—F—О—С. |
| Б. С—N—О—F. | Г. О—N—F—С. |

 |
| 5(3 балла) | Коэффициент перед формулой веще­ства X в схеме превращения

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Р + O2  | → | X: |

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

 |
| 6(3 балла) | Закономерность изменения электроотрицательности атомов химических элементов в пределах периода с увеличением порядкового номера:

|  |
| --- |
| A. Увеличивается. |
| Б. Уменьшается. |
| B. Изменяется периодически. |
| Г. Закономерности нет. |

 |
| 7(3 балла) | Аммиак взаимодействует с веществом, формула которого:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| А. НС1. | Б. NaOH. | В. SiO2. | Г. N2. |

 |
| 8(3 балла) | Схеме превращения

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| -2 |  | +4 |
| S | → | S |

соответствует химическое уравнение:

|  |
| --- |
| A. SO2 + Н2O = H2SO3. |
| Б. H2 + S = H2S. |
| B. 2SO2 + O2 = 2SO3. |
| Г. 2H2S + 3O2 = 2SO2 + 2Н2O.  |

 |
| 9(3 балла) | Простое вещество азот взаимодействует с каждым из веществ группы.

|  |  |
| --- | --- |
| А. H2O, CO2, NaOH. | В. Li, Н2, O2. |
| Б. Mg, НС1, O2. | Г. Сu, H2SO4, Н2. |

 |
| 10(3 балла) | Ион РО3-4 можно обнаружить с помощью раствора, содержащего катион:

|  |  |
| --- | --- |
| А. Бария.  | В. Натрия. |
| Б. Водорода. | Г. Серебра. |

 |
| Часть Б. Задания со свободным ответом. |
| 11(6 баллов) | Запишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения согласно схеме:

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| S → | MgS→ | SO2 → | SO3 → | Na2SO4 → | BaSO4. |

 |
| 12(6 баллов) | Превращение 2 из задания 11 рас­смотрите с точки зрения ОВР. |
| 13(6 баллов) | Из задания 11 выберите реакцию ионного обмена и запишите ее в ионном виде. |
| 14(3 балла) | Химическая реакция возможна между веществами, формулы которых:

|  |  |
| --- | --- |
| A. SiO2 и Н2O. | В.Р2O5 и NaOH. |
| Б. СO2 и SO2. | Г. H2SiO3 и Mg. |

 |