|  |  |
| --- | --- |
| 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. | |