**Дата: 29.04.2020**

**Група: Езв-82**

**Предмет: хімія**

**Тема : «Контрольна робота»**

**Контрольна робота з теми: «Хімічний зв’язок і будова речовини»**

**І варіант**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **№ з/п** | **Зміст завдання** | **УРБ** |
|  | **І рівень (виберіть одну правильну відповідь)** | (3 б.) |
| 1. | Укажіть речовини з полярним ковалентним типом хімічного зв’язку. 1 Na2S, 2 NH3, 3 Cl2O, 4 BaI2, 5 NaH, 6 PCl5   1. 3, 4, 5 2. 2, 3, 6 3. 1, 4, 5 4. 1, 2, 6 | 1 б. |
| 2. | Укажіть, у якій сполуці ступінь окиснення Сульфуру дорівнює +6:   1. H2S 2. K2SО4 3. Na2SО3 4. SО2. | 1б. |
| 3. | Яку кристалічну гратку має алмаз:   1. молекулярну; 2. атомну; 3. йонну; 4. металічну. | 1б. |
|  | **ІІ рівень** | 4 б. |
| 4. | Вкажіть тип хімічного зв’язку в сполуках:   1. O2 , 2. NH4+, 3. HCl , 4. NaCl | 2 б. |
| 5. | Установіть послідовність зменшення електронегативності елементів, проставивши цифри від 1 до 4:   1. С1 2. Р 3. F 4. S | 2 б. |
|  | **ІІІ рівень** |  |
| 6. | Допишіть рівняння хімічних реакцій:   1. Zn + H2SO3 → 2. К2О + H2О→ 3. Na2О + SO3 → 4. Са(ОН)2 + HCl → | 2 б. |
|  | **ІV рівень** |  |
| 7. | Складіть рівняння окисно-відновної реакції між простими речовинами, утвореними елементами з протонними числами 3 і 8. У відповіді вкажіть тип хімічного зв'язку. | 3 б. |

**Контрольна робота з теми: «Хімічні реакції»**

**ІІ варіант**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **№ з/п** | **Зміст завдання** | **УРБ** |
|  | **І рівень (виберіть одну правильну відповідь)** | (3 б.) |
| 1. | Символи атомів хімічних елементів, що можуть тільки віддавати електрони.  1 Са, 2 Cl, 3 Sі, 4 Na, 5 N, 6 Ba   1. 2, 3, 5 2. 3, 4, 5 3. 1, 4, 6 4. 1, 2, 6 | 1 б. |
| 2. | Укажіть вид хімічного зв’язку, під час утворення якого спільні електронні  пари розміщуються симетрично відносно обох атомів.   1. йонний 2. неполярний ковалентний 3. металічний 4. полярний ковалентний | 1б. |
| 3. | Позначте формулу хімічної сполуки, у якій ступінь окиснення Гідрогену дорівнює +1:   1. HNО3 2. СаН2 3. LiН 4. Н2 | 1б. |
|  | **ІІ рівень** | 4 б. |
| 4. | Вкажіть тип хімічного зв’язку в сполуках:   1. Fe 2. SО3 3. K2O 4. Cl2 | 2 б. |
| 5. | Установіть послідовність зменшення неметалічних властивостей елементів, проставивши цифри від 1 до 4:   1. С1 2. Р 3. Si 4. F | 2 б. |
|  | **ІІІ рівень** |  |
| 6. | Допишіть рівняння хімічних реакцій:   1. Mg + H2SO4 → 2. Nа2О+ H2О→ 3. К2О + SO2 → 4. NаОН + HCl → | 2 б. |
|  | **ІV рівень** |  |
| 7. | Складіть рівняння окисно- відновної реакції між простими речовинами, утвореними еле­ментами з протонними числами 6 і 1. У відповіді вкажіть тип хімічного зв'язку. | 3 б. |