**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 PCl51. 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 Ba1. 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 електронніпари 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. |