

**Річна контрольна робота з хімії**

**7 клас**

**Варіант I**

**I рівень**

**Завдання з вибором одного варіанта відповіді**

**(кожна правильна відповідь - 0,5 бала)**

**1. Позначте формулу простої речовини:**

а)  $H_2$ ; б)  $HCl$ ; в)  $K_2O$ .

**2. Неоднорідні суміші можна розділити способами:**

а) Фільтруванням, дією магніта, дистиляцією; б) Відстоюванням, кристалізацією, дистиляцією; в) Дією магніта, фільтруванням, відстоюванням.

**3. Відносна атомна маса Оксигену дорівнює:**

а) 32; б) 16 ; в) 40.

**4. Позначте хімічні явища:**

а) Кипіння води, іржавіння заліза; б) Горіння паперу, пожовтіння листя; в) Плавлення алюмінію, висихання білизни на морозі.

**5. Позначте правильне твердження щодо умов горіння речовин:**

а) Наявність повітря, нагрівання речовини до  $50^0\text{ C}$ ; б) Наявність кисню, нагрівання речовини до температури самозаймання; в) Наявність вуглекислого газу, нагрівання речовини; г) Наявність кисню, нагрівання речовини.

**6. Позначте ряд, утворений формулами оксидів:**

а)  $CO$ ,  $K_2O$ ,  $V_2O_5$ ; б)  $O_2$ ,  $H_2O$ ,  $CO_2$ ; в)  $CaO$ ,  $O$ ,  $CH_4$ ; г)  $Ca(OH)_2$ ,  $KOH$ ,  $BaO$ .

**2 рівень**

**Завдання на встановлення відповідності**

**7. Встановіть відповідність між назвами та формулами речовин ( 1 бал):**

- |                    |           |
|--------------------|-----------|
| 1) Вуглекислий газ | А) С      |
| 2) Карбон          | Б) $N_2$  |
| 3) Азот            | В) Fe     |
| 4) Залізо          | Г) N      |
|                    | Д) $CO_2$ |

	А	Б	В	Г	Д
1					
2					
3					
4					

**8. Установіть відповідність між формулами речовин та відносною молекулярною масою (2 бала):**

- |               |         |
|---------------|---------|
| 1) $O_3$      | А) 48   |
| 2) $H_2O$     | Б) 18   |
| 3) $Ca(OH)_2$ | В) 36,5 |
| 4) $HCl$      | Г) 36   |
|               | Д) 74   |

	А	Б	В	Г	Д
1					
2					
3					
4					

*3 рівень*

*Завдання на встановлення правильної послідовності*

**9. Допишіть схеми хімічних перетворень, розставте коефіцієнти, розташуйте схеми за зменшенням суми коефіцієнтів у відповідних хімічних рівняннях (2 бала):**

- А)  $Ca + O_2 \rightarrow$
- Б)  $Ba + Cl_2 \rightarrow$
- В)  $H_2O + K_2O \rightarrow$
- Г)  $KClO_3 \rightarrow$

	А	Б	В	Г
1				
2				
3				
4				

**10. Розташуйте формули за збільшенням валентності Нітрогену в формулах оксидів (1 бал):**

- 1)  $N_2O_5$ ; 2)  $NO$ ; 3)  $N_2O$ ; 4)  $NO_2$ .

	А	Б	В	Г
1				
2				
3				
4				

*4 рівень*

*Завдання відкритої форми з розгорнутою відповіддю*

**11. Розв'яжіть задачу (1,5 бала):**

**Визначити масову частку речовини в розчині, який приготували з 200 мл води і 50 г солі.**

**12. Складіть рівняння реакції добування кисню з калій перманганату, підкресліть формулу оксиду, укажіть галузі застосування кисню (1,5 бала)**