

Контрольна робота з теми “Кисень”

1. В якому ряді формул присутні лише формули оксидів:

CuO
CuCl₂
SO₂,
Cu(OH)₂
SO₃

2. Фізичні властивості кисню:

за нормальних умов — газ;
за нормальних умов — рідина;
без кольору, запаху і смаку;
має характерний запах.
без запаху;
легший за повітря;
розчинний у воді;
тверда речовина.

3. Розставте коефіцієнти в рівняннях реакцій

а) $\text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\uparrow + \text{O}_2\uparrow$;
б) $\text{H}_2\text{O}_2 = \text{H}_2\text{O} + \text{O}_2\uparrow$
в) $\text{H}_2 + \text{O}_2 = \text{H}_2\text{O}$;
г) $\text{Ca} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2 + \text{H}_2\uparrow$.

4. Складіть рівняння реакції, за допомогою яких можна здійснити перетворення:

$\text{HgO} \rightarrow \text{O}_2 \rightarrow \text{P}_2\text{O}_5$
 $\text{HgO} \quad \text{P}_2\text{O}_5 \quad \text{O}_2$
 $2 \quad = 2 \text{Hg} + \text{O}_2\uparrow$
 $4\text{P} + 5 \quad = 2$

5. Складіть рівняння реакції горіння магнію і обчисліть масові частки елементів в утвореному оксиді.

$\text{Mg} + \text{O}_2 = \text{MgO}$
 $W(\text{Mg}) =$
 $W(\text{O}) =$

6. З якими речовинами взаємодіє кисень:

C
P
H₂O
Mg
CuO
SO₃
S