Контрольна робота з теми “Кисень”

1. В якому ряді формул присутні лише формули оксидів:

CuO
$CuCl_2$
SO_2,
$Cu(OH)_2$
SO_3

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) $H_2O = H_2\uparrow + O_2\uparrow$;
б) $H_2O_2 = H_2O + O_2\uparrow$
в) $H_2 + O_2 = H_2O$;
г) $Ca + H_2O = Ca(OH)_2 + H_2\uparrow$.

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

$HgO \rightarrow O_2 \rightarrow P_2O_5$
HgO P_2O_5 O_2
2 = 2 Hg + $O_2\uparrow$
4P + 5 = 2

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

Mg + O_2 = MgO
W(Mg)=
W(O)=

6. З якими речовинами взаємодіє кисень:

C
P
H_2O
Mg
CuO
SO_3
S

LIVEWORKSHEETS