***Тема:* Контрольна робота**

**Варіант той, що і в класі. Результати до 15.05.**

**Успіхів у роботі.**

***І варіант***

***І рівень (по 0.5 бала)***

*Завдання з вибором однієї правильної відповіді*

1. Позначте символ хімічного елемента Оксигену:

**А** О; **Б** О3; **В** О2; **Г** О5.

2. Запишіть ті вирази де йдеться про просту речовину, а не про хімічний елемент:

**А** Оксиген входить до складу води;

**Б** Кисень входить до складу земної кори;

**В** Оксиген сприяє колообігу інших елементів;

**Г** Оксиген входить до складу вуглекислого газу.

3. З запропонованих тверджень виберіть ті що відображають фізичні властивості кисню за звичайних умов:

**А** газ без запаху і смаку;

**Б** кристали синього кольору;

**В** добре розчиняється у воді;

**Г** на кисень припадає трохи більше 1/5 об’єму повітря.

4. Випишіть оксид, у якого найбільша відносна молекулярна маса:

**А** СО; **Б** SO2; **В** N2O; **Г** Na2O.

5. Позначте умови горіння:

**А** потрібно залити речовину водою;

**Б** наявність кисню;

**В** спрямувати на речовину струмінь вуглекислого газу;

**Г** речовина повинна бути газоподібною.

6.  Кисень можна збирати способом витіснення води, тому, що він за стандартних умов:

а) малорозчинний у воді;

б) важчий за воду;

в) добре розчиняється у воді;

г) легший за воду.

7. Позначте колір, якого набуває лакмус універсальний в розчинах кислот:

а) синій                         в) малиновий

б) червоний                 г) оранжевий

8. Найчастіше як розчинник використовують \_\_

9. З переліку випишіть розчин:

а) олія + вода; б)крохмаль + вода; в) спирт + вода.

10.Як позначається масова частка розчиненої речовини: а) V; б) W; в) m ?

11. З переліку речовин випишіть оксид: а) KOH, б) Mg(OH)2, в)CuO г) H2SO3.

12**.** З переліку речовин випишіть основу: а)H2S, б) FeO, в)Cu(OH)2, г) Na2O.

ІІ рівень (по 2 бали)

13 Розставте коефіцієнти в рівняннях реакцій, укажіть реакцію розкладу:

a) Fe + HCl = FeCl2 + H2

б) N2 + H2 = NH3

в) Fe(OH)2 = FeO + H2O

14 Яка масова частка (%) солі в розчині, для виготовлення якого використали сіль масою 10 г і воду масою 190г?

15 Допишіть рівняння реакцій, вкажіть назви продуктів реакції:

a) СаO + H2O = б) Р2О5 + H2O =

**ІІ варіант**

***І рівень (по 0.5 бала)***

*Завдання з вибором однієї правильної відповіді*

1. Позначте формулу простої речовини, яка підтримує горіння:

**А** О; **Б** СО2; **В** О2; **Г** Н2О.

2. Позначте валентність Оксигену:

**А** І; **Б**  ІІ; **В** -2; **Г** 2.

3. Позначте слова пропущені у фразі «… Оксиген входить до складу всіх життєво важливих органічних речовин: білків, жирів, вуглеводів»:

**А** складна речовина; **Б** хімічний елемент;

**В** алотропна модифікація; **Г** проста речовина.

4. Позначте фізичні властивості кисню за звичайних умов:

**А** кристали синього кольору;

**Б** добре розчиняється у воді;

**В** газ без запаху і смаку;

**Г** на кисень припадає трохи більше 1/5 об’єму повітря.

5. Позначте оксид, у якого найбільша відносна молекулярна масса:

**А** СО; **Б**  SO2; **В** N2O; **Г** К2О.

6. Позначте умови припинення горіння:

**А** потрібно речовину засипати піском;

**Б** нагрівання речовин до температури самозаймання;

**В**  спрямувати на речовину струмінь вуглекислого газу;

**Г** речовина може перебувати в будь-якому агрегатному стані.

**7.** Якого кольору фенолфталеїн в розчинах основ:

а)синього;

б)малинового;

в)залишається

г) безбарвним?

8. (0,5б.) Компонентами розчину є\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_і \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ речовина.

|  |
| --- |
| 9. З переліку випишіть розчини: а)оцтова кислота + вода; б)порошок крейди + вода; в)сіль + вода.  10. За якою формулою обчислюється масова частка речовини в розчині:  а) W = nAr/Mr ; б) W = mречовини/mрозчину ; в) W = mречовини + mрозчину . |
|

11. З переліку речовин випишіть оксид: а) H2S, б)Cu(OH)2, в) Na2O, г) NaOH.

12. З переліку речовин випишіть кислоту: а)НСl, б)CuOН, в)SO2, г) Ca(OH)2.

ІІ рівень (по 2 бали)

13. Розставте коефіцієнти в рівняннях реакцій, укажіть реакцію розкладу:

a) Ca + HCl = CaCl2 + H2

б) N2 + O2 = NO

в) Al(OH)3 = Al2O3 + H2O

14.Яка масова частка (%) цукру в розчині, для виготовлення якого використали цукор масою 60 г і воду масою 140г?

15.Допишіть рівняння реакцій, вкажіть назви продуктів реакції:

a) Na2O + H2O = б) SО3 + H2O =