**Завдання №6**

***Частина перша***

**1. Укажіть правильнее закінчення твердження: *масова частка речовини в суміші – це***

**A** відношення маси простої речовини до маси складної речовини.

**Б** добуток маси речовини на її густину.

**В** відношення маси речовини до маси суміші.

**Г** відношення маси елемента до маси речовини.

**2. Укажіть елемент, якщо його атом має на два електрони більше, ніж йон Алюмінію.**

**A** Na

**Б** Mg

**В** P

**Г** O

**3. Укажіть правильне закінчення твердження: *ковалентний зв’язок – це хімічний зв’язок, який існує за рахунок***

**A** утворення спільних пар електронів.

**Б** взаємного притягання протилежно заряджених йонів.

**В** того, що атоми віддають свої зовнішні електрони.

**Г** притягання ядром зовнішніх електронів.

**4. Молекула деякого газу в двічі важча за молекулу метану. Обчисліть відносну густину цього газу за повітрям.**

**A** 1

**Б** 1,1

**В** 1,43

**Г** 16

**5. Позначте лабораторний спосіб добування амоніаку.**

**A** взаємодія солі амонію з кислотою

**Б** взаємодія азоту з воднем

**В** взаємодія солі амонію з лугом

**Г** взаємодія озону з воднем

**6. Позначте речовину, яка взаємодіє з фосфор(V) оксидом.**

**A** O2

**Б** HCl

**В** KOH

**Г** Mg

**7. Позначте метал, який не взаємодіє з водою.**

**A** K

**Б** Ca

**В** Li

**Г** Hg

**8. Укажіть сплав, який виплавляють у доменній печі.**

**A** бронза

**Б** сталь

**В** дюралюмін

**Г** чавун

**9. Виберіть правильнее закінчення речення: *вулканізація – це процес взаємодії при нагріванні***

**A** каучуку із сіркою.

**Б** каучуку із сажею.

**В** поліетилену із сіркою.

**Г** поліетилену із сажею.

**10. Укажіть зовнішні зміни, які відбуваються при дії на білок**

 **свіжодобутим купрум(II) гідроксидом.**

**A** розчин не змінює свого забарвлення

**Б** розчин набуває темно-синього забарвлення

**В** розчин набуває жовтого забарвлення

**Г** утворюється білий осад

***Частина друга***

**11. Укажіть речовини з однаковим ступенем окиснення Хлору.**

**A** Cl2

**Б** HCl

**В** HClO

**Г** Ca(ClO)2

**Д** KClO3

**12. Укажіть речовини, які є ізомерами.**

**A** СН3СН2СН2ОН

**Б** НОСН2СН2СН2ОН

**В** СН3ОСН3

**Г** СН3СН2СНО

**Д** СН3СН2ОН

**13. Встановіть відповідність між фізичними властивостями та прикладами речовин.**

 *Властивості Приклади речовин*

|  |
| --- |
|  |
|  |
|  |
|  |

**A** леткість **1** алмаз **А**

**Б** тугоплавкість **2** натрій хлорид **Б**

**В** електропровідність **3** графіт **В**

**Г** висока твердість **4** глюкоза **Г**

 **5** нафталін

**14. Встановіть генетичний ланцюжок добування етанової кислоти.**

**A** CH3–CH2Cl

**Б** CH2=CH2

**В** CH3–CHO

**Г** CH3–CH2OH

***Частина третя***

**15. Складіть рівняння реакції в молекулярній та повній йонній формах, що відповідають схемі:**

Zn2+ + 2OH– = Zn(OH)2↓.

Варіант 6

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 8 | 10 |
| А |  |  | Х |  |  |  |  |  | Х |  |
| Б |  | Х |  | Х |  |  |  |  |  | Х |
| В | Х |  |  |  | Х | Х |  |  |  |  |
| Г |  |  |  |  |  |  | Х | Х |  |  |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | 11 |  | 12 |  | 13 |  |  |  | 14 |
| А |  |  | 5 | А | 1 | А |
| Б |  |  | 2 | Б | 2 | Б |
| В | Х | Х | 3 | В | 3 | В |
| Г | Х |  | 1 | Г | 4 | Г |
| Д |  | Х |  |  |  |  |

|  |
| --- |
| 15. Zn(NO3)2 + 2NaOH = Zn (OH)2+ 2NaNO3Zn2+ + NO3–+ 2Na+ 2OH–= Zn(OH)2+ 2Na+ +2NO3–Zn2+ + 2OH–= Zn(OH)2 |