**Контрольная работа №3**

**Тема: Вода. Водород. Растворы.**

**Вариант 1**

1. Физическим свойствам водорода (н.у) является
2. Специфический запах
3. Хорошая растворимость в воде
4. Отсутствие цвета
5. Большая молекулярная масса
6. Для получения водорода в лаборатории преимущественно используют
7. Разложение CH4
8. Взаимодействие Zn c HCI
9. Разложение H2O
10. Взаимодействие C и H2O
11. Запись «3Н2» озночает
12. 3 атома водорода
13. 6 молекул водорода
14. 3 молекулы водорода
15. 6 атомов водорода
16. Объем, который занимает 0,4 моль водорода (н.у), равен
17. 8,96 л
18. 5,6 л
19. 11,2 л
20. 4,48 л
21. Водородное соединение фосфора имеет формулу

1) P2H5

2) H5P

3) HP3

4) PH3

6. Водород реагирует с

1) Медью

2) Оксидом меди (II)

3) Аммиаком

4) Оксидом кремния

7. Верны ли суждения о растворах?

**А.** Раствор поваренной соли в воде – это однородная система.

**Б.** Масса раствора складывается из массы воды и массы сосуда, в котором растворяют вещество.

1. Верно только А
2. Верно только Б
3. Верны оба суждения
4. Оба суждения неверны

8. Вода при нормальных условиях реагирует с

1) AI2O3

2) Ag

3) FeO

4) Na

5) SO2

9. Расставьте коэффициенты в схемах реакций

А) Cr2O3 + H2 Cr + H2O

Б) KCIO3 KCI + O2

В) H2S+ O2 S + H2O

10. Какая масса соли и воды необходимы для приготовления 80 г 5%-ного раствора? Рассчитайте массовую долю вещества в полученном растворе, если к исходному раствору добавили 10 г этой же соли.

**Контрольная работа №3**

**Тема: Вода. Водород. Растворы.**

**Вариант2**

1. Физическим свойствам водорода (н.у) является
2. Нерастворимость в воде
3. Отсутствие запаха
4. Голубой цвет
5. Температура кипения 1000С
6. При получении водорода методом вытеснения воздуха газоотводная трубка направлена вверх, т.к. водород
7. Имеет специфический запах
8. Является ядовитым газом
9. Реагирует с воздухом
10. Легче воздуха
11. Запись «6Н2» озночает
12. 6 молекул водорода
13. 6 атомов водорода
14. 12 молекул водорода
15. 12 атомов водорода
16. Число моль, которое соответствует объему водорода 56 л (н.у) равно
17. 4 моль
18. 2,5 моль
19. 1,5 моль
20. 0,75 моль
21. Водородное соединение серы имеет формулу

1) S2H6

2) H6S

3) H2S

4) S2H

6. Водород реагирует с

1) Соляной кислотой

2) Серой

3) Водой

4) Сероводородом

7. Верны ли суждения о растворах?

**А.** Растворимость веществ в воде зависит от температуры.

**Б.** При растворении веществ в воде энергия может и выделяться и поглащаться.

1. Верно только А
2. Верно только Б
3. Верны оба суждения
4. Оба суждения неверны

8. Вода при комнатной температуре реагирует с

1) N2

2) SiO2

3) K

4) CaO

5) Ag

9. Расставьте коэффициенты в схемах реакций

А) Na+ H2ONaOH + H2

Б) NH4NO2 N2 + H2O

В) C2H4 + O2 CO2 + H2O

10. Какая масса соли и воды необходимы для приготовления 150 г 6%-ного раствора? Рассчитайте массовую долю нового раствора, полученного добавлением к исходному раствору 15 г воды.

ОТВЕТЫ К ТЕСТУ ПО ХИМИИ 8 КЛАСС 1 ПОЛУГОДИЕ

**Вариант 1 Вариант 2 Баллы:**

1-3 1-2 1

2-2 2-4 1

3-3 3-1 1

4-1 4-2 1

5-4 5-3 1

6-2 6-2 1

7-1 7-3 1

8-4,5 8-3,4 2

9- 9- 3

10- 10- 3

**Всего 15**

При оценивании учащихся по пятибалльной шкале предлагается следующее распределение баллов:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Отметка** | **2** | **3** | **4** | **5** |
| **Число баллов за работу** | 0-4 | 5-8 | 9-12 | 13-15 |