

Контрольная работа №1

09.10.2018

Контрольная по блокам

1 вариант

В вопросах с 4 вариантами ответ – 1 верный.

В вопросах с большим числом вариантов – 2 верных.

В конце вопросы с развернутым ответом, оцениваются как в ОГЭ (по баллу за каждый верный шаг)

2 вариант

В вопросах с 4 вариантами ответ – 1 верный.

В вопросах с большим числом вариантов – 2 верных.

В конце вопросы с развернутым ответом, оцениваются как в ОГЭ (по баллу за каждый верный шаг)

1. 5 e⁻ находятся во внеш. эл. слое атома

1) бора 2) стронция 3) фосфора 4) неона

2. Вещество, с ионными связями:

1) SO₂ 2) BaO; 3) H₂S; 4) NH₃

3. В каком соединении ст ок-ния азота +3?

1) Na₃N 2) NH₃ 3) NH₄Cl 4) HNO₂

4. Какой оксид соответствует кислоте HNO₂?

5. HCl и H₂ являются соответственно

1) прост в-вами 2) слож в-вами

3) прост и слож в-вами 4) слож и прост в-вами

6. Оксид меди(II) вступает в р-ию замещения с

1) H₂ 2) HCl 3) SO₃ 4) H₂SO₄

7. К электролитам относится

1) CH₃OH 2) Fe 3) FeCl₂ 4) Fe₂O₃

8. Газ не выделяется в ходе реакции между

1) серной кислотой и карбонатом калия

2) серной кислотой и гидроксидом кальция

3) сульфитом натрия и соляной кислотой

4) сульфатом аммония и гидроксидом натрия

9. В реакцию с соляной кислотой вступает

1) нитрат серебра 2) нитрат бария

3) серебро 4) оксид кремния

10. С раствором нитрата серебра реагирует

1) K₃PO₄ 2) FeO 3) SiO₂ 4) CuS

1. Сколько e⁻ на внешнем эл. слое атома, в ядре которого 14 протонов?

2. Ионной является хим. связь в соединении:

1) HBr 2) P₂O₅ 3) BaCl₂ 4) CO₂

3. Где S проявляет отрицательную ст. ок-ия?

1) CuS 2) CuSO₄ 3) SO₂ 4) SF₆

4. Реакция CuO + H₂ это

1) разложение; 2) замещение; 3) соединение; 4) обмен

5. Электролитом не является

1) C₂H₄ 2) Ca(OH)₂ 3) CuSO₄ 4) CaS

6. Газ выделяется при сливе H₂SO₄ с

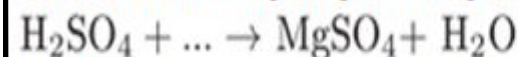
1) Ba(OH)₂ 2) NH₄Cl 3) KNO₃ 4) ZnS

7. с P₂O₅ реагируют

1) только KOH 2) KOH и CaO

3) KOH, CaO и H₂O 4) все перечисленные

8. На месте пропуска в реакции



9. Химическая реакция возможна между

1) SO₂ + HCl 2) Al₂O₃ + NaOH

3) BeO + O₂ 4) FeO + K₂O

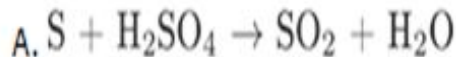
10. С раствором KOH может реагировать оба в-ва:

1) Fe(NO₃)₂ и NaNO₃ 2) NH₄Cl и ZnCl₂

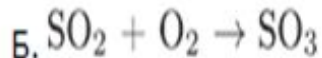
3) CaCO₃ и Na₂CO₃ 4) CuSO₄ и BaSO₄

11. Установите соответствие.
СХЕМА РЕАКЦИИ

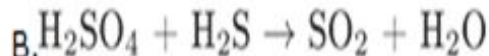
СТЕПЕНЬ ОК-ИЯ
ВОССТАНОВИТЕЛЯ



1) 0



2) -2



3) +2

4) +4

5) +6

12. В ряду химических элементов $Li \rightarrow Be \rightarrow B$

- 1) увеличивается заряд ядер атомов
- 2) возрастают кислотные свойства образуемых гидроксидов
- 3) увеличивается число электронных уровней
- 4) уменьшается электроотрицательность
- 5) возрастает атомный радиус

13. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции.

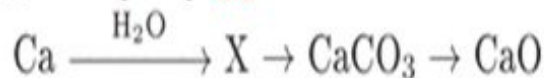
Определите окислитель и восстановитель.



14. Через раствор нитрата меди(II) массой 37,6 г и массовой долей 5% пропустили избыток сероводорода.

Вычислите массу осадка, образовавшегося в результате

15. Напишите молекулярные уравнения реакций, для второй р-ии составьте ПИУ и СИУ.

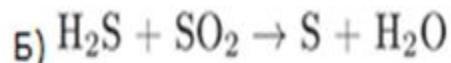


11. Установите соответствие
СХЕМА РЕАКЦИИ

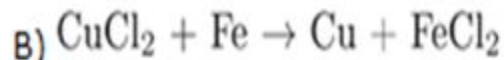
СТЕПЕНЬ ОК-ИЯ
ОКИСЛИТЕЛЯ



1) 0 2) -2



3) +2 4) -4



5) +4

12. В ряду химических элементов $Si - Al - Mg$

- 1) уменьшается радиус атома
- 2) уменьшается электроотрицательность
- 3) усиливаются основные свойства высшего оксида
- 4) возрастает значение высшей степени окисления
- 5) увеличивается число электронов во вн. эл. слое атома

13. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции

Определите окислитель и восстановитель.



14. К раствору сульфита натрия массой 252 г и массовой долей 5% добавили избыток раствора соляной кислоты.

Вычислите объем (н. у.) выделившегося газа.

15. Напишите молекулярные уравнения реакций, для второй р-ии составьте ПИУ и СИУ.

