

Промежуточная аттестация по химии для 9 класса

Вариант 1

Часть 1 (выберите один верный ответ из четырех предложенных)

А 1. В атоме химического элемента, расположенного в 3 периоде, VI группе, главной подгруппе, заряд ядра равен:

- 1) +3
- 2) +16
- 3) +18
- 4) –16

А 2. Ковалентная связь характерна для:

- 1) S₈,
- 2) SO₃,
- 3) K₂S,
- 4) H₂S.

А 3. У веществ с высокой температурой плавления кристаллическая решетка

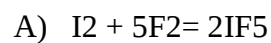
- 1) атомная
- 2) ионная
- 3) молекулярная
- 4) металлическая

А 4. Скорость реакции цинка с соляной кислотой не зависит от:

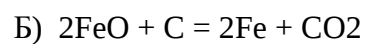
- 1) концентрации кислоты
- 2) степени измельчения цинка
- 3) давления
- 4) температуры

А 5. Установите соответствие между уравнением реакции и формулой вещества, играющего в этой реакции роль восстановителя: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

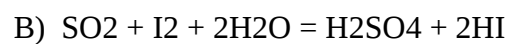
УРАВНЕНИЯ РЕАКЦИИ ФОРМУЛА ВОССТАНОВИТЕЛЯ



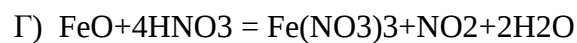
1) Fe



2) FeO



3) I₂



4) HI

5) SO₂

6) C

Запишите в ответ цифры, расположив их в порядке, соответствующем буквам:

А	Б	В	Г

А 6. К неэлектролитам относится:

1) Гидроксид натрия

2) крахмал

3) цинк

4) хлорид цинка

А 7. Углекислый газ образуется при взаимодействии:

1) $MgCl_2$ и $Ba(NO_3)_2$

2) Na_2CO_3 и HCl

3) NH_4Cl и NaOH

4) $CuSO_4$ и KOH

А 8. Щелочной металл натрий получают

1) водородотермией

2) углеродотермией

3) электролизом раствора NaCl

4) электролизом расплава NaOH

Часть 2.

В 1. Установите соответствие между двумя веществами и реактивом, с помощью которого можно различить эти вещества.

ВЕЩЕСТВА

А) Na_2CO_3 и Na_2SiO_3

Б) Na_2SO_4 и NaOH

В) NH_4Cl и LiCl

РЕАКТИВ

1) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$

2) NaOH

3) AgNO_3

4) HCl

Запишите в ответ цифры, расположив их в порядке, соответствующем буквам:

А	Б	В

В 2. Установите соответствие между веществами, вступающими в реакцию и продуктами их взаимодействия

РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА

А) $\text{Na} + \text{H}_2\text{O}$ $\text{NaOH} + \text{FeCl}_2$

Б) $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$

В) $\text{NaOH} + \text{SO}_3$

Г) $\text{Na} + \text{H}_2\text{O}$

ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ

1) $\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{NaCl}$

2) $\text{NaOH} + \text{H}_2$

3) NaOH

4) $\text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{NaCl}$

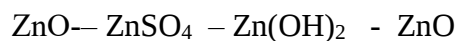
5) $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

6) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$

Часть 3.

(дайте развернутый ответ)

С 1. Осуществить превращения. Назвать вещества. Указать тип реакций.



С 2. При длительном прокаливании нитрата алюминия получен твердый остаток массой 34г. Сколько литров оксида азота (4) образовалось (в пересчете на н.у.)?. Ответ запишите с точностью до десятых.