



Тест по химии для 9 класса

Тема:

«Электролитическая диссоциация»

1 вариант

Задание №1

Среди перечисленных веществ неэлектролитом является

1) Соляная кислота

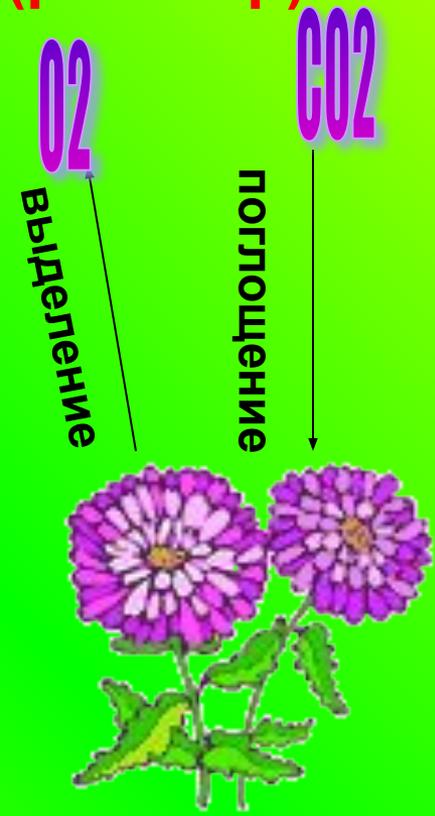
2) гидроксид натрия (раствор)

3) Углекислый газ

4) Хлорид натрия (раствор)

Ответ: 3

CO_2
выделение



Задание №2

Вещества, которые при диссоциации в водном растворе образуют в качестве катионов только ионы водорода H^+ (гидроксоний-ионы), являются

1) средними солями

2) щелочами

3) кислыми солями

4) кислотами

Ответ:

4



масляная
кислота



Задание №3

Реакция идет до конца в результате образования осадка между электролитами

- 1) гидроксидом калия и нитратом натрия
- 2) карбонатом натрия и соляной кислотой
- 3) нитратом меди (II) и гидроксидом натрия
- 4) Гидроксидом меди (II) и серной кислотой

Ответ: 3



Задание №4



Суммы всех коэффициентов в полном ионном и сокращенном ионном уравнениях реакции хлорида меди (II) с гидроксидом калия соответственно равны

1) 10 и 3

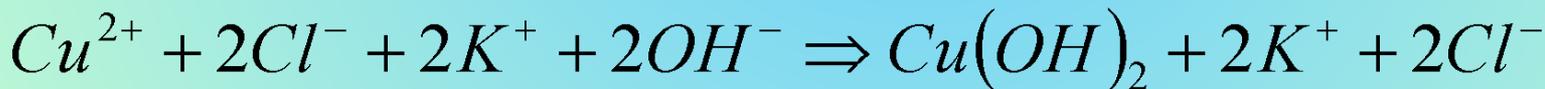
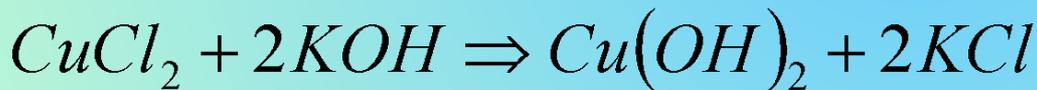
2) 12 и 3

3) 10 и 4

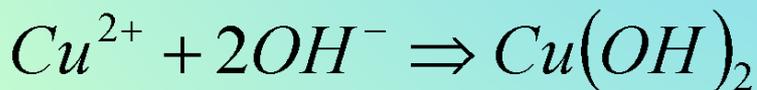
4) 12 и 4

Ответ:

4) 12 и 4



Сумма коэффициентов в полном ионном уравнении равна 12



Сумма коэффициентов в сокращенном ионном уравнении равна 4

Задание №5

В уравнении реакции взаимодействия цинка с соляной кислотой коэффициент перед формулой восстановителя равен

1) 1

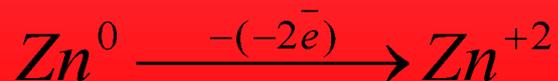
2) 2

3) 3

4) 4

Ответ :

1



Задание №6

Сколько различных солей можно получить, если имеются следующие вещества: гидроксид бария, гидроксид калия, серная кислота, карбонат бария, оксид бария?

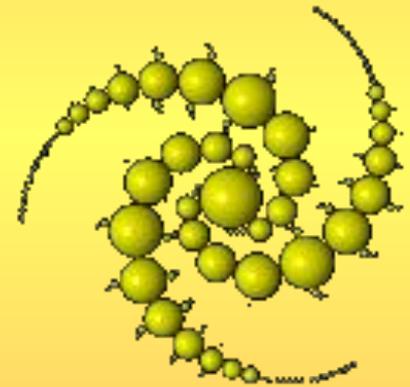
1) 1

2) 2

3) 3

4) 4

Ответ: 4



Тест по химии для 9 класса

Тема:

«Электролитическая диссоциация»

2 вариант

Задание №1

Слабый электролитом является

1) гидроксид натрия

3) серная кислота

2) вода (дистиллированная)

4) хлорид калия

Ответ: 2



Задание №2

Какое уравнение
электролитической
диссоциации
гидроксида цинка
написано правильно?



Ответ: 4



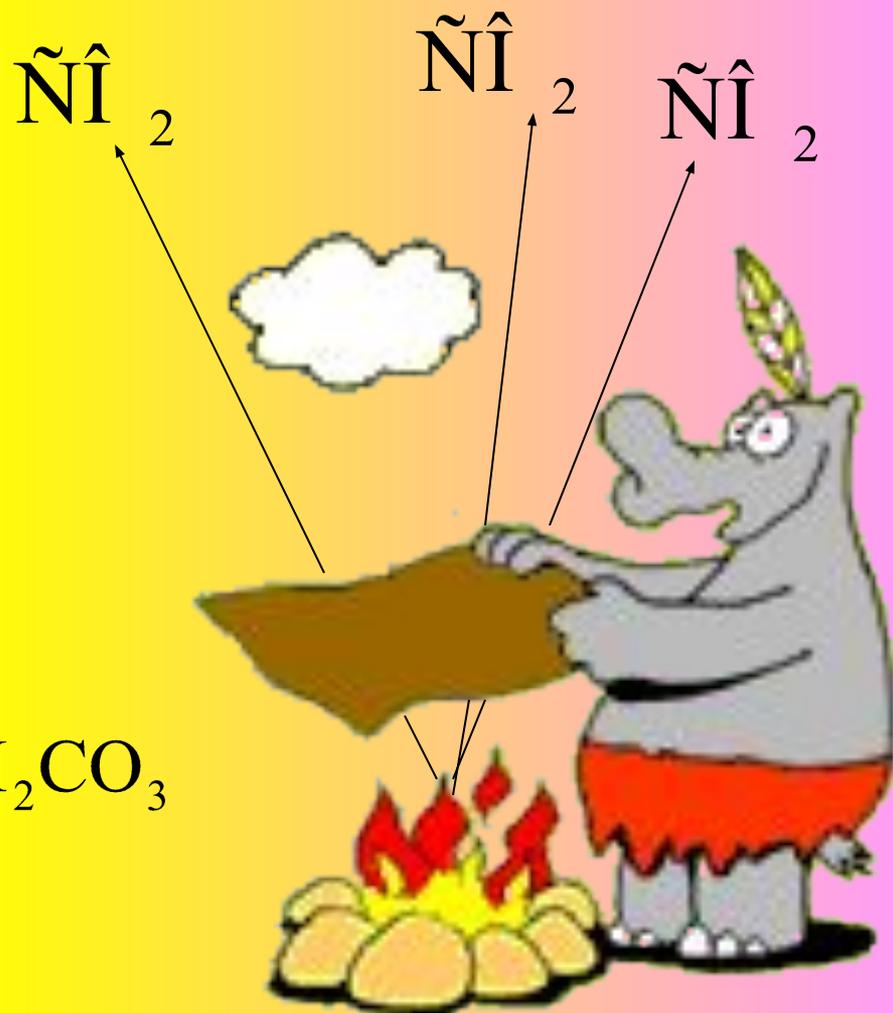
Задание №3

Реакция ионного обмена идет с выделением газа между веществами



ОТВЕТ:

3



Задание №4



Суммы всех коэффициентов в полном ионном и сокращенном ионном уравнениях реакции между хлоридом кальция и нитратом серебра соответственно равны

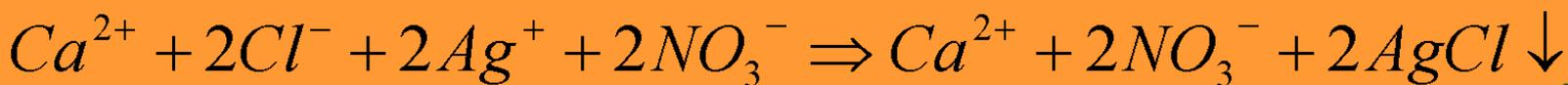
1) 10 и 3

2) 10 и 6

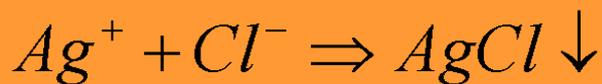
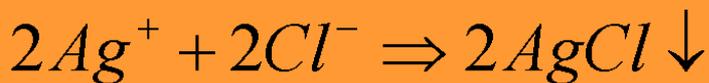
3) 12 и 3

4) 12 и 6

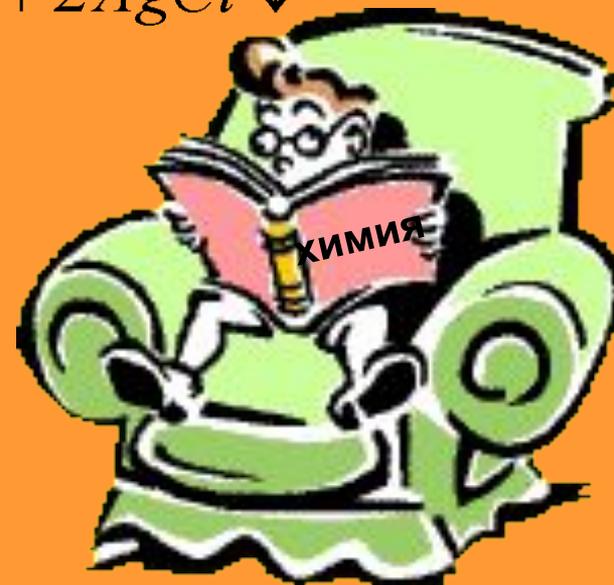
Ответ: 3



Сумма коэффициентов в полном ионном уравнении равна 12



Сумма коэффициентов в сокращенном ионном уравнении равна 3



Задание №5

Коэффициент перед формулой восстановителя в уравнении реакции



1) 1

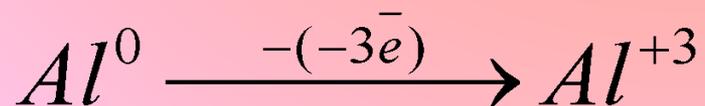
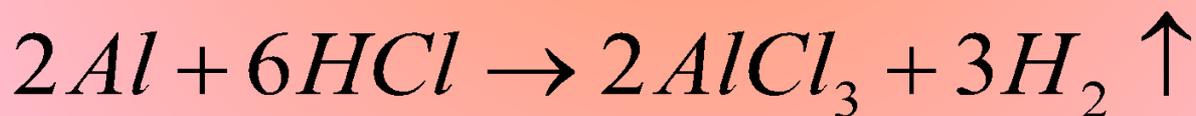
2) 2

3) 3

4) 4



ОТВЕТ: 2



Задание №6

Карбонат кальция можно получить реакцией ионного обмена при взаимодействии

- 1) карбоната натрия с гидроксидом кальция
- 2) сульфата кальция с угольной кислотой
- 3) хлорида кальция с углекислым газом
- 4) кальция с оксидом углерода (IV)

Ответ:

1

Подгруппа кислорода

вариант 1

Задание №1

Электронная формула атома химического элемента

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$. Укажите химический знак элемента

и формулу высшего оксида.

1) S; SO_2

3) Se; SeO_2

2) S; SO_3

4) Se; SeO_3

Ответ: 2



Задание №2

В уравнении реакции горения серы в кислороде коэффициент перед формулой восстановителя равен

1) 1

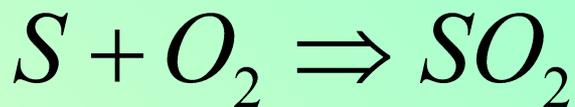
2) 2

3) 3

4) 4

Ответ:

1



Задание №3

С разбавленной серной кислотой могут реагировать оба вещества

- 1) медь и гидроксид меди (II)
- 2) железо и гидроксид железа (III)
- 3) углерод и оксид углерода (IV)
- 4) сера и сероводород

Ответ: 2



Задание №4

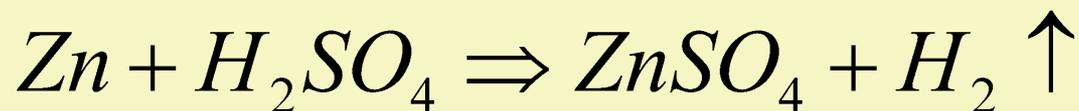
Суммы всех коэффициентов в молекулярном, полном ионном и сокращенном ионном уравнениях реакции разбавленной серной кислоты с цинком соответственно равны

1) 5; 6;4

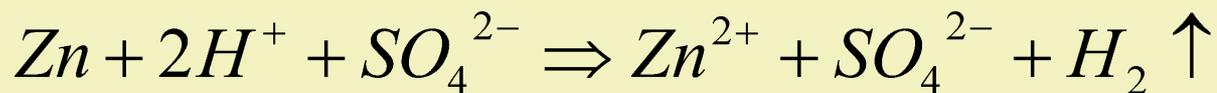
2) 5; 7;5

3) 4; 6;4

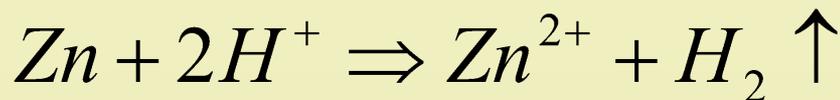
4) 4; 7;5



$$1 + 1 + 1 + 1 = 4$$



$$1 + 2 + 1 + 1 + 1 + 1 = 7$$



$$1 + 2 + 1 + 1 = 5$$

Задание №5

С помощью какого иона можно обнаружить сульфат-ион?



Ответ: 4



Задание №6

Масса пирита FeS_2 ,
требующегося для
получения 245 г серной
кислоты, равна

1) 120 г

2) 150 г

3) 245 г

4) 300г



Задание №1

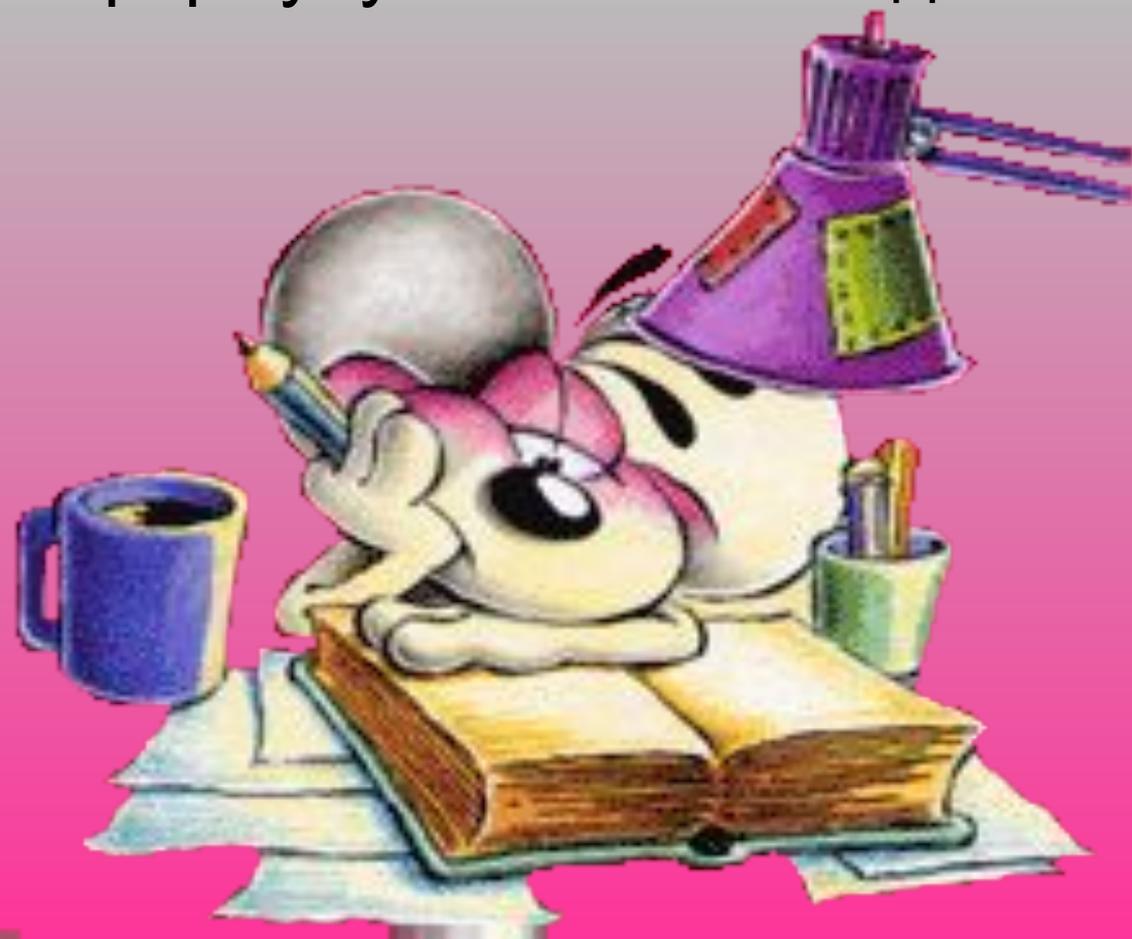


ВАРИАНТ 2

Электронная формула атома химического элемента $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$ Укажите химический знак элемента и формулу высшего оксида.



Ответ: 3



Задание №2

В уравнении реакции горения сероводорода в избытке кислорода коэффициент перед формулой восстановителя равен

1) 1

2) 2

3) 3

4) 4



Задание №3

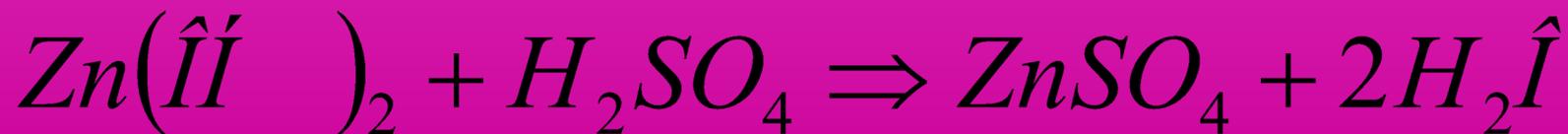
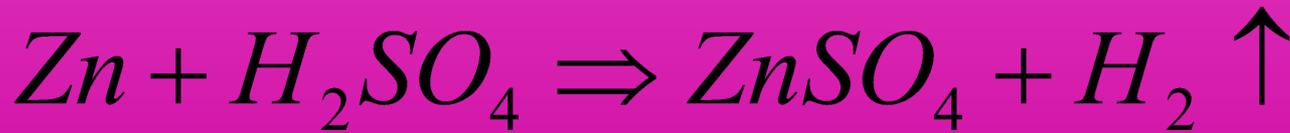
С разбавленной серной кислотой могут реагировать оба вещества

1) серебро и нитрат серебра

2) цинк и гидроксид цинка

3) медь и гидроксид меди (II)

4) сера и сероводород



Задание №4

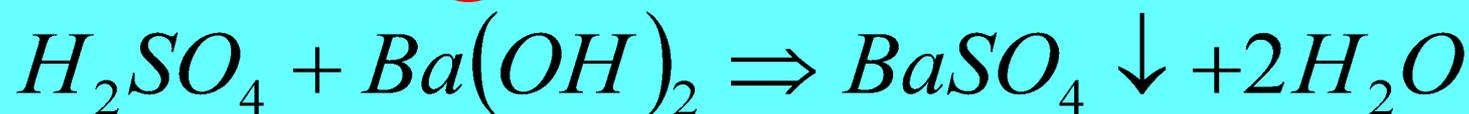
Суммы всех коэффициентов в молекулярном, полном ионном и сокращенном ионном уравнениях реакции серной кислоты с гидроксидом бария соответственно равны

1) 5; 9;3

2) 5; 9;9

3) 4; 10;3

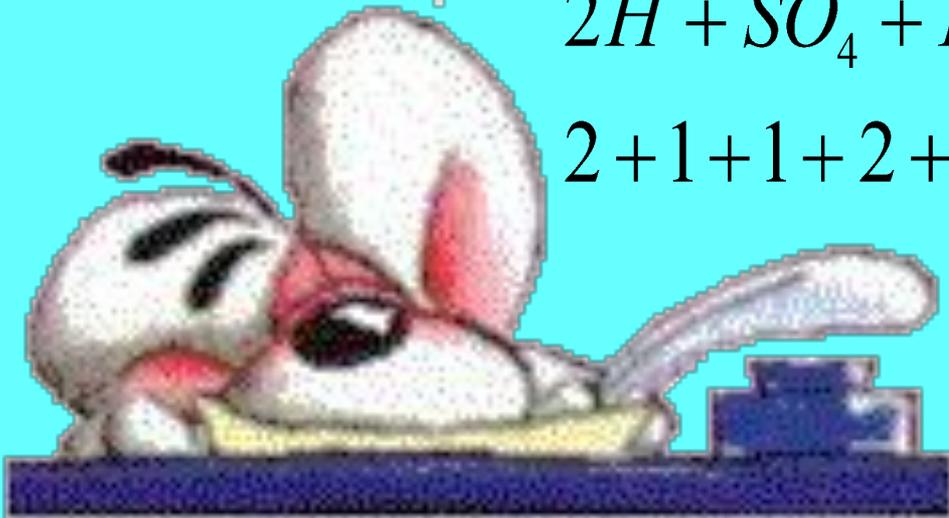
4) 4; 10;9



$$1+1+1+2=5$$



$$2+1+1+2+1+2=9$$



Задание №5

С помощью какого иона можно обнаружить сульфат-ион?

- 1) \hat{H}^+ - 2) \hat{I}^+ + 3) \hat{A}^{2+} 4) $\hat{A}g^+$



Ответ: 3





Задание №6

Масса пирита FeS_2 , требующегося для получения 11,2 л (н.у.) оксида серы, равна

- 1) 20 г. 2) 30 г. 3) 40 г. 4) 60 г.

х, г

11,2 л



480 г

8*22,4 л

$$\frac{x, \text{ã}}{480 \text{ã}} = \frac{11,2 \text{ë}}{8 \times 22,4 \text{ë}}; \quad \tilde{o} = \frac{11,2 \text{ë} \times 480 \text{ã}}{8 \times 22,4 \text{ë}}; \quad \tilde{o} = 30 \text{ã}$$