

Харьковский национальный автомобильно-дорожный университет

Специальность медико-биологическая Семестр 2
Учебная дисциплина химия

КОНТРОЛЬ ОСТАТОЧНЫХ ЗНАНИЙ
БИЛЕТ № 1

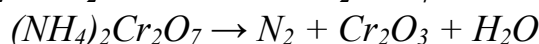
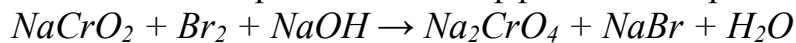
1. К типам кристаллической решетки относятся:

A) атомная B) молярная B) водородная

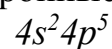
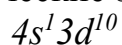
2. Приведите примеры реакций ионного обмена, в результате которых:

A) образуется осадок B) выделяется газ

3. Методом электронного баланса расставьте коэффициенты в реакциях:



4. Определите химические элементы, которые имеют электронные формулы:



5. Напишите уравнения реакций для осуществления следующих превращений:



Утверждено на заседании кафедры естественных и гуманитарных дисциплин
протокол № _____ от ____ "____" 20 __ г.

Зав. кафедрой _____
(подпись) (фамилия, инициалы)

Экзаменатор _____
(подпись) (фамилия, инициалы)

Харьковский национальный автомобильно-дорожный университет

Специальность медико-биологическая Семестр 2
Учебная дисциплина химия

КОНТРОЛЬ ОСТАТОЧНЫХ ЗНАНИЙ
БИЛЕТ № 2

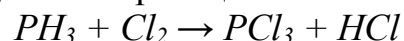
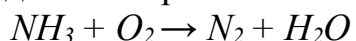
1. Назовите тип химической связи в металлах:

A) ионный B) атомный B) металлический

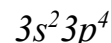
2. Приведите примеры реакций ионного обмена, в результате которых:

A) образуется вода B) выпадает осадок

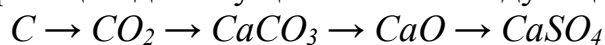
3. Методом электронного баланса расставьте коэффициенты в реакциях:



4. Определите химические элементы, которые имеют электронные формулы:



5. Напишите уравнения реакций для осуществления следующих превращений:



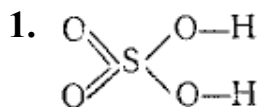
Утверждено на заседании кафедры естественных и гуманитарных дисциплин
протокол № _____ от ____ "____" 20 __ г.

Зав. кафедрой _____
(подпись) (фамилия, инициалы)

Экзаменатор _____
(подпись) (фамилия, инициалы)

КОНТРОЛЬ ОСТАТОЧНЫХ ЗНАНИЙ

БИЛЕТ № 3



структурная формула:

А) *ацетатной кислоты* Б) *сульфатной кислоты* В) *карбонатной кислоты*

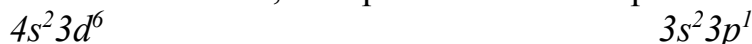
2. Приведите примеры реакций ионного обмена, в результате которых:

А) *выделяется газ* Б) *образуется вода*

3. Методом электронного баланса расставьте коэффициенты в реакциях:



4. Определите химические элементы, которые имеют электронные формулы:



5. Напишите уравнения реакций для осуществления следующих превращений:



Утверждено на заседании кафедры _____ естественных и гуманитарных дисциплин
протокол № _____ от _____ "____" _____ 20 _____ г.

Зав. кафедрой _____
(подпись) (фамилия, инициалы)

Экзаменатор _____
(подпись) (фамилия, инициалы)

КОНТРОЛЬ ОСТАТОЧНЫХ ЗНАНИЙ

БИЛЕТ № 4

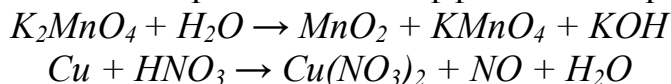
1. Какие вещества называются изомерами?

А) *имеют одинаковое строение, разный состав* Б) *состоят из атомов С и Н*
Б) *имеют одинаковый состав, но разное строение*

2. Приведите примеры реакций ионного обмена, в результате которых:

А) *образуется осадок* Б) *выделяется газ*

3. Методом электронного баланса расставьте коэффициенты в реакциях:



4. Определите химические элементы, которые имеют электронные формулы:



5. Напишите уравнения реакций для осуществления следующих превращений:



Утверждено на заседании кафедры _____ естественных и гуманитарных дисциплин
протокол № _____ от _____ "____" _____ 20 _____ г.

Зав. кафедрой _____
(подпись) (фамилия, инициалы)

Экзаменатор _____
(подпись) (фамилия, инициалы)

Харьковский национальный автомобильно-дорожный университет

Специальность медико-биологическая

Семестр 2

Учебная дисциплина химия

КОНТРОЛЬ ОСТАТОЧНЫХ ЗНАНИЙ

БИЛЕТ № 5

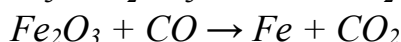
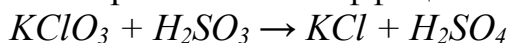
1. К типам кристаллической решетки относятся:

А) водородная Б) углеродная В) молекулярная

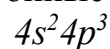
2. Приведите примеры реакций ионного обмена, в результате которых:

А) образуется вода Б) образуется осадок

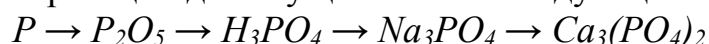
3. Методом электронного баланса расставьте коэффициенты в реакциях:



4. Определите химические элементы, которые имеют электронные формулы:



5. Напишите уравнения реакций для осуществления следующих превращений:



Утверждено на заседании кафедры естественных и гуманитарных дисциплин

протокол № от " " 20 г.

Зав. кафедрой

(подпись)

(фамилия, инициалы)

Экзаменатор

(подпись)

(фамилия, инициалы)

Харьковский национальный автомобильно-дорожный университет

Специальность медико-биологическая

Семестр 2

Учебная дисциплина химия

КОНТРОЛЬ ОСТАТОЧНЫХ ЗНАНИЙ

БИЛЕТ № 6

1. Назовите тип химической связи в галогеноводородах:

А) ионный

Б) атомный

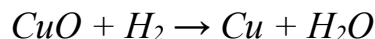
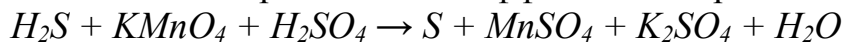
В) металлический

2. Приведите примеры реакций ионного обмена, в результате которых:

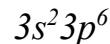
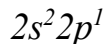
А) выделяется газ

Б) образуется вода

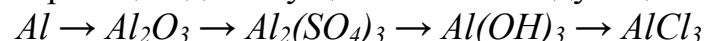
3. Методом электронного баланса расставьте коэффициенты в реакциях:



4. Определите химические элементы, которые имеют электронные формулы:



5. Напишите уравнения реакций для осуществления следующих превращений:



Утверждено на заседании кафедры естественных и гуманитарных дисциплин

протокол № от " " 20 г.

Зав. кафедрой

(подпись)

(фамилия, инициалы)

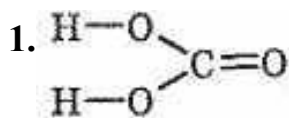
Экзаменатор

(подпись)

(фамилия, инициалы)

КОНТРОЛЬ ОСТАТОЧНЫХ ЗНАНИЙ

БИЛЕТ № 7



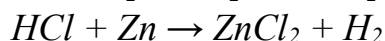
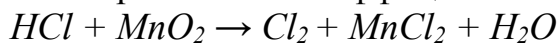
структурная формула:

А) *нитратной кислоты* Б) *карбонатной кислоты* В) *ацетатной кислоты*

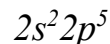
2. Приведите примеры реакций ионного обмена, в результате которых:

А) *образуется осадок* Б) *выделяется газ*

3. Методом электронного баланса расставьте коэффициенты в реакциях:



4. Определите химические элементы, которые имеют электронные формулы:



5. Напишите уравнения реакций для осуществления следующих превращений:



Утверждено на заседании кафедры естественных и гуманитарных дисциплин
протокол № от " " 20 г.

Зав. кафедрой _____
(подпись) (фамилия, инициалы)

Экзаменатор _____
(подпись) (фамилия, инициалы)

КОНТРОЛЬ ОСТАТОЧНЫХ ЗНАНИЙ

БИЛЕТ № 8

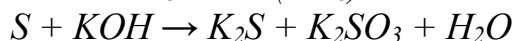
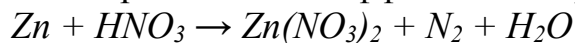
1. К типам кристаллической решетки относятся:

А) *ионная* Б) *углеродная* В) *молярная*

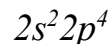
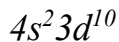
2. Приведите примеры реакций ионного обмена, в результате которых:

А) *образуется вода* Б) *выпадает осадок*

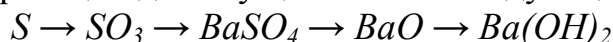
3. Методом электронного баланса расставьте коэффициенты в реакциях:



4. Определите химические элементы, которые имеют электронные формулы:



5. Напишите уравнения реакций для осуществления следующих превращений:



Утверждено на заседании кафедры естественных и гуманитарных дисциплин
протокол № от " " 20 г.

Зав. кафедрой _____
(подпись) (фамилия, инициалы)

Экзаменатор _____
(подпись) (фамилия, инициалы)

КОНТРОЛЬ ОСТАТОЧНЫХ ЗНАНИЙ

БИЛЕТ № 9

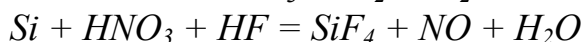
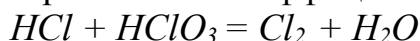
1. Назовите тип химической связи в солях:

A) атомная Б) водородная В) ионная

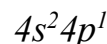
2. Приведите примеры реакций ионного обмена, в результате которых:

A) выделяется газ Б) образуется вода

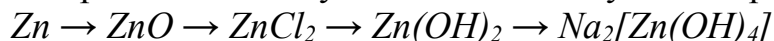
3. Методом электронного баланса расставьте коэффициенты в реакциях:



4. Определите химические элементы, которые имеют электронные формулы:



5. Напишите уравнения реакций для осуществления следующих превращений:



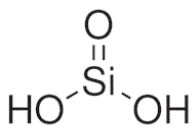
Утверждено на заседании кафедры естественных и гуманитарных дисциплин
протокол № от “ “ 20 г.

Зав. кафедрой _____
(подпись) (фамилия, инициалы)

Экзаменатор _____
(подпись) (фамилия, инициалы)

КОНТРОЛЬ ОСТАТОЧНЫХ ЗНАНИЙ

БИЛЕТ № 10

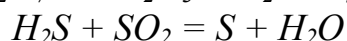
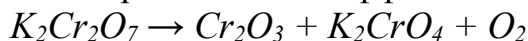
1.  структурная формула:

A) сульфитной кислоты Б) сульфатной кислоты В) силикатной кислоты

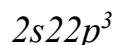
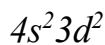
2. Приведите примеры реакций ионного обмена, в результате которых:

A) выпадает осадок Б) выделяется газ

3. Методом электронного баланса расставьте коэффициенты в реакциях:



4. Определите химические элементы, которые имеют электронные формулы:



5. Напишите уравнения реакций для осуществления следующих превращений:



Утверждено на заседании кафедры естественных и гуманитарных дисциплин
протокол № от “ “ 20 г.

Зав. кафедрой _____
(подпись) (фамилия, инициалы)

Экзаменатор _____
(подпись) (фамилия, инициалы)