



Кто хочет стать ОТЛИЧНИКОМ ...

Игра по химии 9 класс



Правила игры

Вопрос

A:

B:

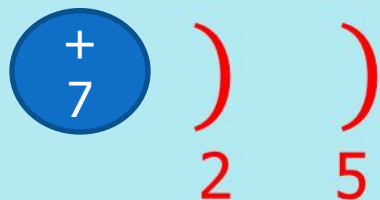
C:

D:

15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 1

Определите элемент с
электронной схемой атома



A: азот

B: фосфор

C: кремний

D: кислород



15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 2

Порядковый номер
элемента обозначает ...

A: кол-во нейтронов

B: заряд ядра

C: кол-во энергетич.
уровней

D: кол-во
электронов



15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 3

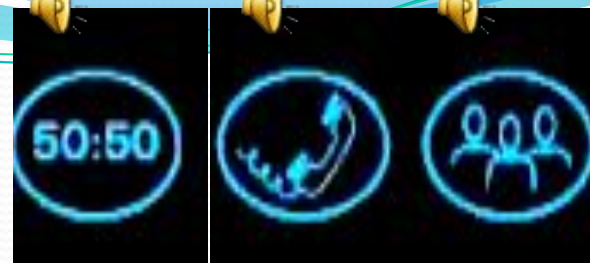
Выберите формулу оксида,
где азот проявляет степень
окисления +4

A: N_2O

B: N_2O_5

C: NO

D: NO_2



15

5

14

4.8

13

4.6

12

4.4

11

4.2

10

4

9

3.8

8

3.6

7

3.4

6

3.2

5

3

4

2.5

3

2

2

1.5

1

1

Вопрос 4

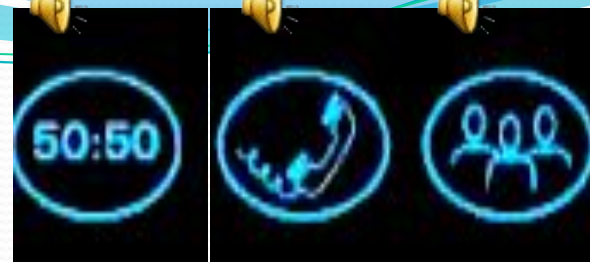
Из перечисленных явлений
выберите физическое явление

A: горение бензина

B: ржавление
железа

C: растворение
сахара

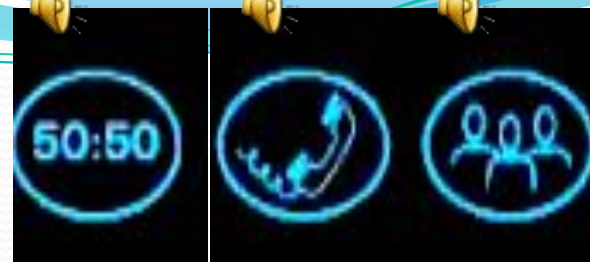
D: изменение
окраски листьев



15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 5

Электролиты – это вещества,
которые ...



A: не проводят эл.
ток

B: оксиды, соли,
основания, кислоты

C: проводят эл.ток в
растворах

D: газы и все орган.
соединения

15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 6

Какие пары ионов могут
одновременно находиться в
растворе ?

A: Ba^{2+} и SO_4^{2-}

B: Zn^{2+} и Cl^-

C: Cu^{2+} и OH^-

D: Ag^+ и Cl^-



15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 7

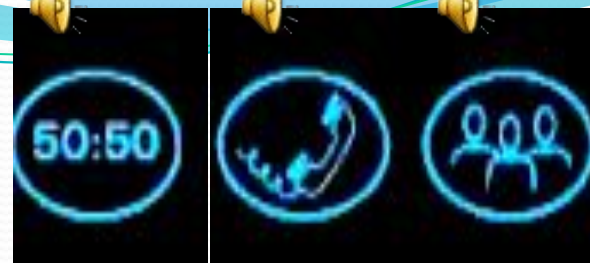
Имеются твердые вещества: сульфат железа(II), гидроксид железа (II), сульфат железа (III), гидроксид железа (III). Какое из этих веществ можно взять для приготовления раствора, содержащего ионы Fe^{3+}

A: сульфат железа (II)

B: сульфат железа (III)

C: гидроксид железа (II)

D: гидроксид железа (III)



15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 8

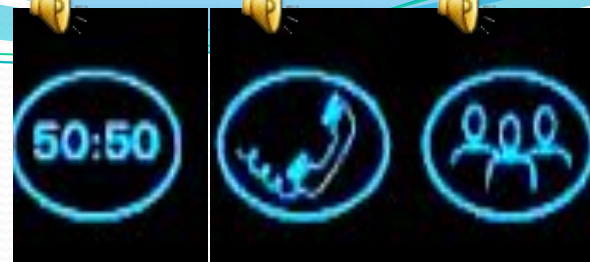
Основные свойства
наиболее ярко выражены у
гидроксида :

A: магний

B: кальция

C: бериллия

D: барий



15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 9

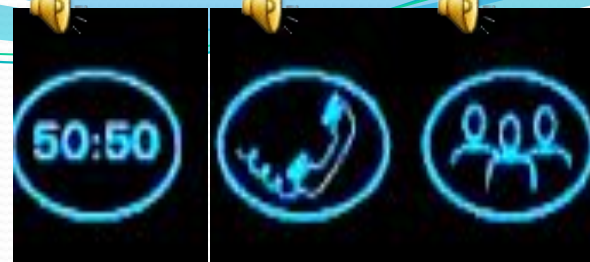
Формула вещества,
реагирующего с раствором
гидроксида кальция ..

A: H_2O

B: HCl

C: CuO

D: Mg



15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 10

Элементом Э в схеме превращений



A: углерод

B: азот

C: алюминий

D: магний



15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 11

Характер свойств высшего
оксида элемента с
порядковым номером 13 в
ПСХЭ

A: основной

B: кислотный

C: безразличный

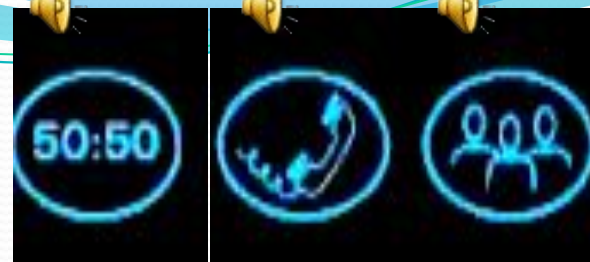
D: амфотерный



15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 12

Формула вещества,
реагирующего с разбавленной
серной кислотой



A: Cu

B: O₂

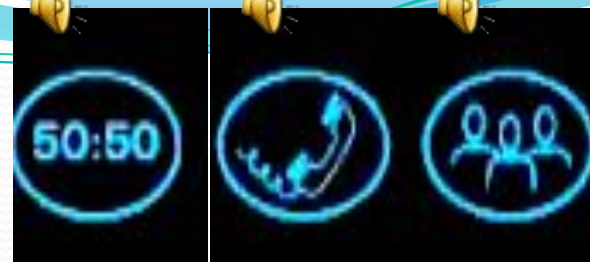
C: CaO

D: CO₂

15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 13

Тип химической связи в простом веществе P_4



A: ковалентная полярная

B: металлическая

C: ковалентная неполярная

D: ионная

15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 14

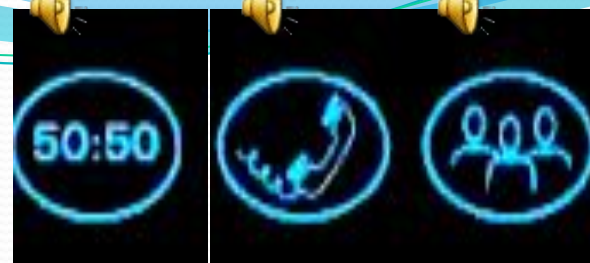
Ряд, в котором все вещества реагируют с железом ...

A: HCl , CO_2 , CO

B: H_2 , O_2 , CaO

C: Cl_2 , CuCl_2 , HCl

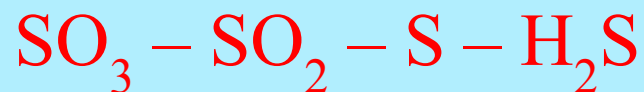
D: SiO_2 , HCl , S



15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 15

Степень окисления серы в
ряду веществ, формулы
которых

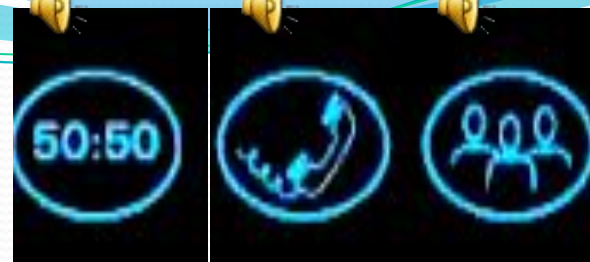


A: повышается
от 0 до +6

B: понижается
от +6 до -2

C: понижается
от +6 до 0

D: повышается
от +4 до -4



15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Литература:

- О.С.Габриэлян и др. Химия – 9, Дрофа, М.,2005
- О.С.Габриэлян и др. Химия. Контрольные и проверочные работы. 9 класс. Дрофа, М. 2008
- О.С.Габриэлян и др. Химия в тестах, задачах и упражнениях 8-9 классы, Дрофа, М.,2005



Вопрос 1

Определите элемент с
электронной схемой атома



A: азот

B: фосфор

C: кремний

D: кислород

15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 2

Порядковый номер элемента
обозначает ...

A: кол-во нейтронов.

B: заряд ядра

C: кол-во энергетич.
уровней

D: кол-во
электронов

50:50

15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 3

Выберите формулу оксида,
где азот проявляет степень
окисления +4

50:50

A: N_2O

B: N_2O_5

C: NO

D: NO_2

15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 4

Из перечисленных явлений
выберите физическое явление

A: горение бензина

B: ржавление
железа

C: растворение
сахара

D: изменение
окраски листьев

50:50

15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 5

Электролиты – это вещества,
которые ...

A: не проводят эл.ток

B: оксиды, соли,
основания, кислоты

C: проводят эл.ток в
растворах

D: газы и все
органич. соединения

50:50

15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 6

Какие пары ионов могут
одновременно находиться в
растворе ?

A: Ba^{2+} и SO_4^{2-}

B: Zn^{2+} и Cl^-

C: Cu^{2+} и OH^-

D: Cu^{2+} и OH^-

50:50

15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 7

Имеются твердые вещества: сульфат железа(II), гидроксид железа (II), сульфат железа (III), гидроксид железа (III). Какое из этих веществ можно взять для приготовления раствора, содержащего ионы Fe^{3+}

A: сульфат железа (II)

B: сульфат железа (III)

C: гидроксид железа (II)

D: гидроксид железа (III)

50:50

15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 8

Основные свойства
наиболее ярко выражены у
гидроксида :

A: магний

B: кальций

C: бериллий

D: барий

50:50

15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 9

Формула вещества,
реагирующего с раствором
гидроксида кальция ..

A: H_2O

B: HCl

C: CuO

D: Mg

50:50

15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 10

Элементом Э в схеме превращений



А: углерод

В: азот

С: алюминий

Д: магний

50:50

15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 11

Характер свойств высшего
оксида элемента с
порядковым номером 13 в
ПСХЭ

A: основной

B: кислотный

C: безразличный

D: амфотерный

50:50

15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 12

Формула вещества,
реагирующего с разбавленной
серной кислотой...

A: Cu

B: O₂

C: CaO

D: CO₂

50:50

15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 13

Тип химической связи в простом веществе P_4

A: ковалентная полярная

B: ионная

C: ковалентная неполярная

D: металлическая

50:50

15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 14

Ряд, в котором все вещества реагируют с железом ...

A: HCl , CO_2 , CO

B: H_2 , O_2 , CaO

C: Cl_2 , CuCl_2 , HCl

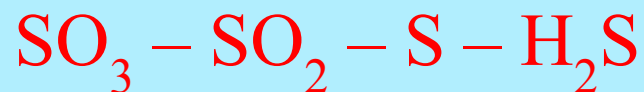
D: SiO_2 , HCl , S

50:50

15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1

Вопрос 15

Степень окисления серы в
ряду веществ, формулы
которых



A: повышается
от 0 до +6

B: понижается
от +6 до -2

C: понижается
от +6 до 0

D: повышается
от +4 до -4

50:50

15	5
14	4.8
13	4.6
12	4.4
11	4.2
10	4
9	3.8
8	3.6
7	3.4
6	3.2
5	3
4	2.5
3	2
2	1.5
1	1