

Тест: "8кл. Химия 4 Семестр итоговый база".

Тестируемый: _____ Дата: _____

Задание №1

Дистилляция – метод разделения смесей, в основе которого лежит

Выберите один из 3 вариантов ответа:

1)	различная температура кипения компонентов смеси
2)	различная растворимость веществ
3)	различное агрегатное состояние веществ

Задание №2

Смесью веществ является:

Выберите один из 3 вариантов ответа:

1)	углекислый газ
2)	водопроводная вода
3)	медь

Задание №3

Каково содержание кислорода в воздухе?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	21%
2)	0,01%
3)	78%
4)	1%

Задание №4

Что такое воздух:

Выберите один из 3 вариантов ответа:

1)	чистый кислород
2)	смесь газов
3)	чистый азот

Задание №5

Лёд и снег – это вода...

Выберите один из 3 вариантов ответа:

1)		в твердом состоянии
2)		в жидком состоянии
3)		в газообразном состоянии

Задание №6

Как называется водная оболочка Земли?

Выберите один из 3 вариантов ответа:

1)		литосфера
2)		гидросфера
3)		атмосфера

Задание №7

Названия в честь Луны и Земли получили

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		теллур и кислород
2)		сера и селен
3)		кислород и сера
4)		селен и теллур

Задание №8

В ряду химических элементов $O \rightarrow S \rightarrow Se \rightarrow Te$ увеличивается(ются)

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		атомный радиус
2)		окислительная способность
3)		неметаллические свойства
4)		число валентных электронов

Задание №9

Укажите формулу соединений, в которых степень окисления кислорода равна(-1)

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		Fe_3O_4
2)		K_2O_2
3)		BaO
4)		MnO_2

Задание №10

Какова валентность кислорода в соединениях?

Выберите один из 4 вариантов ответа:		
1)		II
2)		IV
3)		I
4)		III

Задание №11

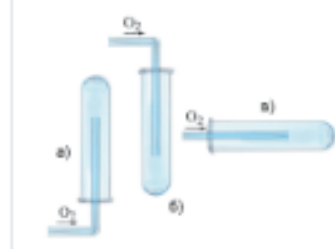
Степень окисления кислорода +2 в соединении, формула которого

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		SO ₂
2)		H ₂ O
3)		H ₂ O ₂
4)		OF ₂

Задание №12

Какой способ собирания кислорода является правильным? Выберите ответ:



Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		все способы
2)		способ в
3)		способ а
4)		способ б

Задание №13

Самый распространённый химический элемент в земной коре:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		сера
2)		железо
3)		водород
4)		кислород

Задание №14

Кислород в лаборатории можно получить из:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	известняка
2)	сахара
3)	воздуха
4)	перманганата калия - марганцовки

Задание №15

Простое вещество - кислород - имеет химическую формулу:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	O
2)	O ₃
3)	O ₄
4)	O ₂

Задание №16

Какова относительная молекулярная масса водорода?

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	3
2)	2
3)	4
4)	1

Задание №17

Каковы признаки реакции горения чистого водорода?

Выберите несколько из 4 вариантов ответа:

1)	на стенках пробирки образуются мелкие капли
2)	при горении чистого водорода слышится хлопок
3)	чистый водород горит спокойно
4)	при горении чистого водорода слышится свист

Задание №18

Укажите валентность водорода в соединениях

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		II
2)		III
3)		IV
4)		I

Задание №19

Укажите число электронов на внешнем уровне атома водорода

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		4
2)		1
3)		3
4)		2

Задание №20

Укажите самый легкий газ.

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		гелий
2)		азот
3)		водород
4)		кислород

Задание №21

Почему водород занимает два места в ПСХЭ Д.И.Менделеева:

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		не хватает до завершения уровня 1 электрона, поэтому легко присоединяет его и проявляет окислительные свойства;
2)		обладает двумя свойствами-может быть окислителем и восстановителем.
3)		все перечисленное верно
4)		на внешнем энергетическом уровне 1 электрон, легко отдаёт его и проявляет восстановительные свойства;

Задание №22

Какое утверждение неверно? Водород...

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		мало распространен в земной коре
2)		водород может проявлять степень окисления -1
3)		самый распространенный элемент во Вселенной
4)		молекула простого вещества одноатомна

Задание №23

Укажите место на изображении:

**От чего не зависит растворимость
твердых веществ?**

- 1) от природы растворителя
- 2) от природы растворенного вещества
- 3) от давления
- 4) от температуры



Задание №24

Укажите место на изображении:

Укажите физические и химические процессы при растворении.

1. Физическое явление

2. Химическое явление



Задание №25

Среди галогенов – простых веществ - твердым является

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	<input type="checkbox"/>	бром
2)	<input type="checkbox"/>	фтор
3)	<input type="checkbox"/>	хлор
4)	<input type="checkbox"/>	иод.

Задание №26

Наиболее ярко выражены окислительные свойства у

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	<input type="checkbox"/>	хлора
2)	<input type="checkbox"/>	иода.
3)	<input type="checkbox"/>	брома
4)	<input type="checkbox"/>	фтора

Задание №27

Наиболее ярко выражены восстановительные свойства у

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)	<input type="checkbox"/>	хлора
2)	<input type="checkbox"/>	иода

3)		фтора
4)		брома

Задание №28

Сила галогеноводородных кислот возрастает в ряду

Выберите один из 4 вариантов ответа:

1)		HBr, HI, HCl;
2)		HI, HBr, HCl;
3)		HCl, HBr, HI;
4)		HI, HCl, HBr.

Задание №29

Установите соответствие между символом изотопа водорода и его названием.

Укажите соответствие для всех 3 вариантов ответа:

1)	^3_1H	1)	дейтерий
2)	^1_1H	2)	тритий
3)	^2_1H	3)	протий

Задание №30

Установите соответствие между формулой соединения и степенью окисления водорода в них.

Укажите соответствие для всех 5 вариантов ответа:

1)	H_2O	1)	-1
2)	NaOH	2)	0
3)	NH_3	3)	+1
4)	H_2		
5)	NaH		