

5-8 КЛАССЫ

Задача 5-8-1.

В ребусах зашифрованы понятия, с которыми вам предстоит познакомиться, изучая химию. Расшифруйте их и перечислите под соответствующими номерами.

36

1.		23	23	4.		окись
2.		C=Ч	5.		вещество	
3.		соль	6.		элемент	

Задача 5-8-2.

Разгадайте кроссворд:

56

2						7
4	и	о	и	в	з	к
						и
						о
						9
5						
1	й	о	г			
						р
						о
3	у	и	н	г	е	л
						е
						в

- Лечит он больной народ,
Ну конечно, это...
- Открывает рыбка рот,
Ей очень нужен...
- Душой за химию болея,
Создал таблицу...
- Если рядом ходит враг,
Надо дать ему...
- В любом скелете есть ребро,
А средь металлов...
- Город, лес и медприбор,
Все это многоликий...
- Элементов хоровод
Возглавляет...

Ответы перенесите в свою тетрадь под соответствующими номерами.

Задача 5-8-3.

В ребусах зашифрованы названия двенадцати химических элементов. Расшифруйте их и установите, какие из этих элементов образуют простые вещества в виде металлов, а какие - в виде неметаллов. Воспользуйтесь периодической системой химических элементов Д.И. Менделеева.

12 б

1. „ золото неметалл	2. „ свинец неметалл	3. „ кремний неметалл	4. „ алюминий неметалл	5. „ ураний неметалл	6. „ дубмий неметалл	7. „ барий неметалл	8. „ магний неметалл	9. „ водород неметалл	10. „ кисилюид неметалл	11. „ магний неметалл	12. „ серебро неметалл
-------------------------------	-------------------------------	--------------------------------	---------------------------------	-------------------------------	-------------------------------	------------------------------	-------------------------------	--------------------------------	----------------------------------	--------------------------------	---------------------------------

Задача 5-8-4.

05

Лесные звери варили клюквенный компот. Клюквенный отвар получился очень кислым, пришлось добавлять сахар. В 4 кг отвара медведь высыпал пакет (1кг) сахара, барсук — 1 стакан (200 г) сахара, заяц — 5 столовых ложек (по 15 г), белочка и ёжик — по 10 чайных ложек (5 г). Определите массовую долю сахара в полученном компоте.

$$1000 + 200 + 15 + 5 = 1,220 \text{ кг}$$

Ответ: 1,220 кг сахара в компоте.

Задача 5-8-5.

Семь простых веществ в обычных условиях состоят из двухатомных молекул, X_2 . Масса самой тяжёлой из них молекул в 127 раз больше массы самой лёгкой, простым веществом которой когда-то наполняли дирижабли и воздушные шары.

- 1) Установите формулы этих двух молекул. Напишите уравнение реакции между ними, если известно, что продукт реакции также состоит из двухатомных молекул.
- 2) Напишите формулы любых трёх других простых веществ, молекулы которых также состоят из двух атомов, если известно, что
 - объёмная доля одного из них в воздухе наибольшая (78%),
 - это простое вещество поддерживает горение,
 - одним из таких веществ обеззараживают питьевую воду,
 - при обычных условиях простое вещество представляет собой краснобурую летучую жидкость с резким неприятным запахом,
 - в атмосфере этого простого вещества вода горит жарким пламенем.

50001

205
50%

5-8 КЛАССЫ

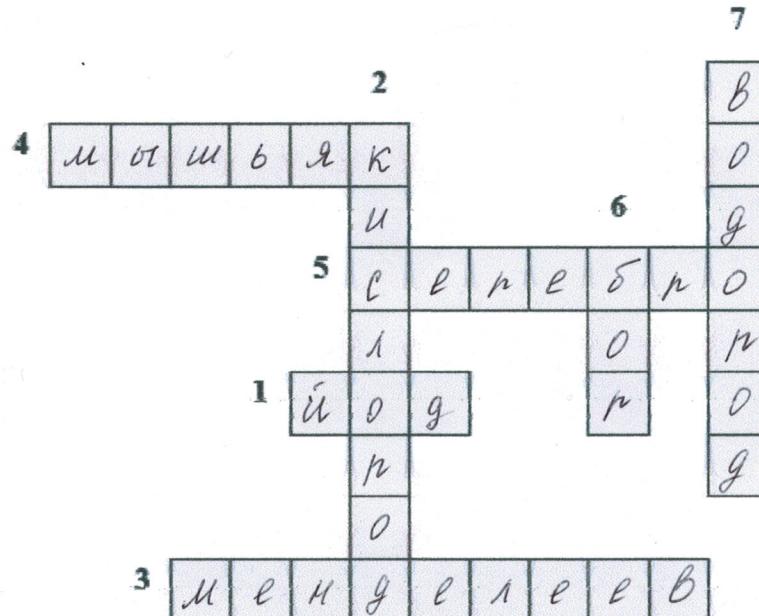
Задача 5-8-1.

В ребусах зашифрованы понятия, с которыми вам предстоит познакомиться, изучая химию. Расшифруйте их и перечислите под соответствующими номерами.



Задача 5-8-2.

Разгадайте кроссворд:

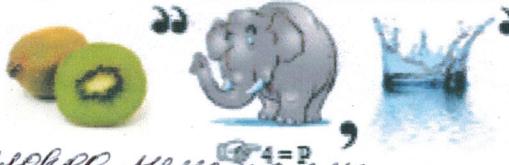
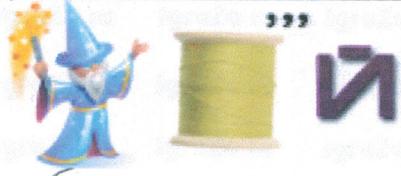


1. Лечит он больной народ,
Ну конечно, это...
 2. Открывает рыбка рот,
Ей очень нужен...
 3. Душой за химию болея,
Создал таблицу...
 4. Если рядом ходит враг,
Надо дать ему...
 5. В любом скелете есть ребро,
А средь металлов...
 6. Город, лес и медприбор,
Все это многоликий...
 7. Элементов хоровод
Возглавляет...

Ответы перенесите в свою тетрадь под соответствующими номерами.

Задача 5-8-3.

В ребусах зашифрованы названия двенадцати химических элементов. Расшифруйте их и установите, какие из этих элементов образуют простые вещества в виде металлов, а какие - в виде неметаллов. Воспользуйтесь периодической системой химических элементов Д.И. Менделеева.

1.  золото „ металич	7.  барий неметалич
2.  свинец „ ЕЦ металич	8.  магний неметалич
3.  хромий Кремний неметалич	9.  водород неметалич
4.  алюминий неметалич	10.  кислород неметалич
5.  урганд неметалич	11.  магний неметалич
6.  дубий неметалич	12.  серебро неметалич

Задача 5-8-4.

Лесные звери варили клюквенный компот. Клюквенный отвар получился очень кислым, пришлось добавлять сахар. В 4 кг отвара медведь высыпал пакет (1кг) сахара, барсук — 1 стакан (200 г) сахара, заяц — 5 столовых ложек (по 15 г), белочка и ёжик — по 10 чайных ложек (5 г). Определите массовую долю сахара в полученном компоте.

$$1 + 0,2 + 0,015 + 0,005 = 1,220 \text{ кг}$$

Ответ: 1,220 кг сахара в полученным компоте.

Задача 5-8-5.

Семь простых веществ в обычных условиях состоят из двухатомных молекул, X_2 . Масса самой тяжёлой из них молекул в 127 раз больше массы самой лёгкой, простым веществом которой когда-то наполняли дирижабли и воздушные шары.

- 1) Установите формулы этих двух молекул. Напишите уравнение реакции между ними, если известно, что продукт реакции также состоит из двухатомных молекул.
- 2) Напишите формулы любых трёх других простых веществ, молекулы которых также состоят из двух атомов, если известно, что
 - объёмная доля одного из них в воздухе наибольшая (78%),
 - это простое вещество поддерживает горение,
 - одним из таких веществ обеззараживают питьевую воду,
 - при обычных условиях простое вещество представляет собой краснобурую летучую жидкость с резким неприятным запахом,
 - в атмосфере этого простого вещества вода горит жарким пламенем.