

Муниципальный конкурс методических
разработок
«Лучший рабочий лист к уроку химии,
биологии»

Рабочий лист «Классификация неорганических
соединений»

Выполнила: Сорокина Жанна
Львовна,
учитель химии
Место работы: МБОУ
«Поташкинская СОШ»

2026 г.

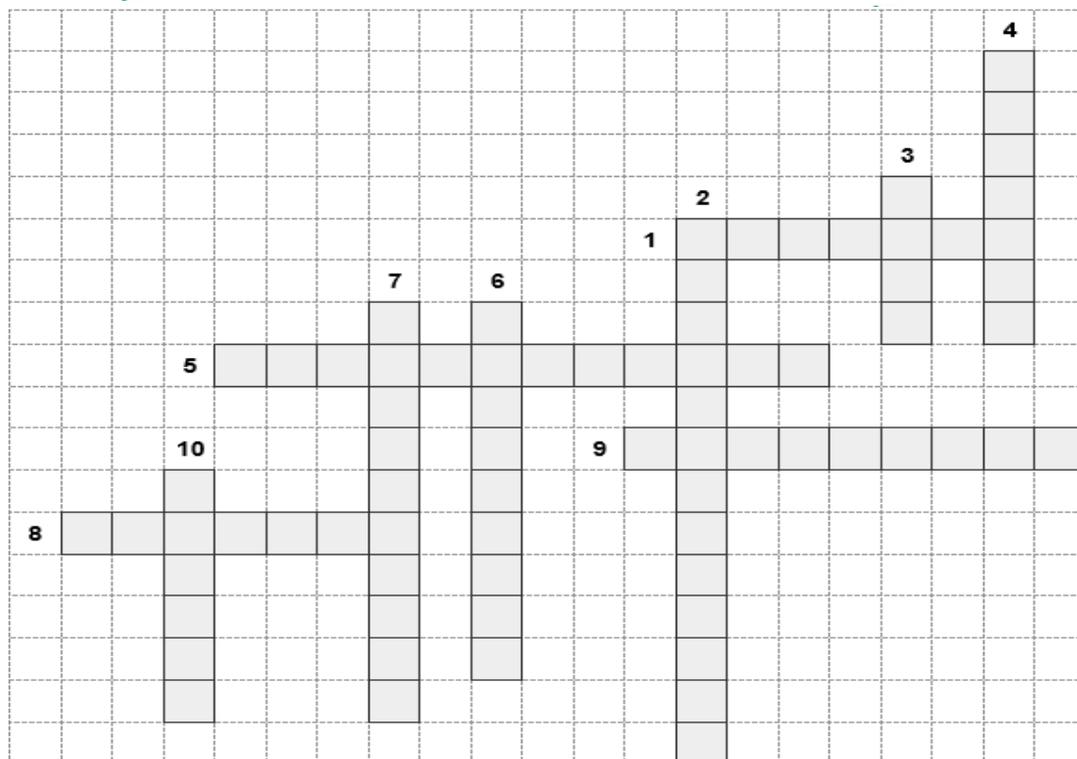
8 «___» класс дата _____

Фамили _____

Имя _____

1

Разгадай кроссворд 10 б



1. Вещество, включающее в свой состав атомы водорода, способные замещаться на атом металла.
2. Система соподчинённых понятий (классов, объектов, явлений).
3. Универсальный растворитель.
4. Вещества, включающие в состав своей кристаллической решётки молекулы воды.
5. Способность вещества проявлять двойные свойства.
6. Газ, образующийся в результате горения серы.
7. Соль состава NaCl.
8. Соли, где все атомы водорода замещены на атомы металла, а гидроксогруппы – на кислотные остатки.
9. Остаток, входящий в состав солей.
10. Сильное, растворимое основание.

2



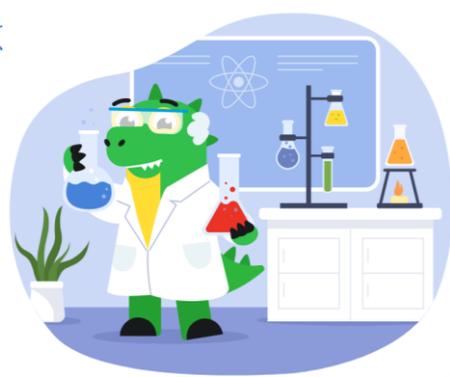
Заполни пропуски



46

в тексте.

Простые вещества — это химические _____, состоящие из атомов _____ типа. Их можно разделить на _____, неметаллы и благородные _____.



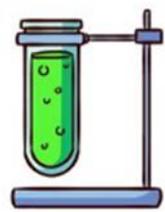
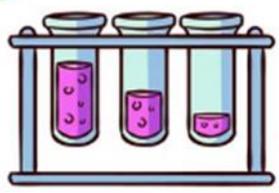
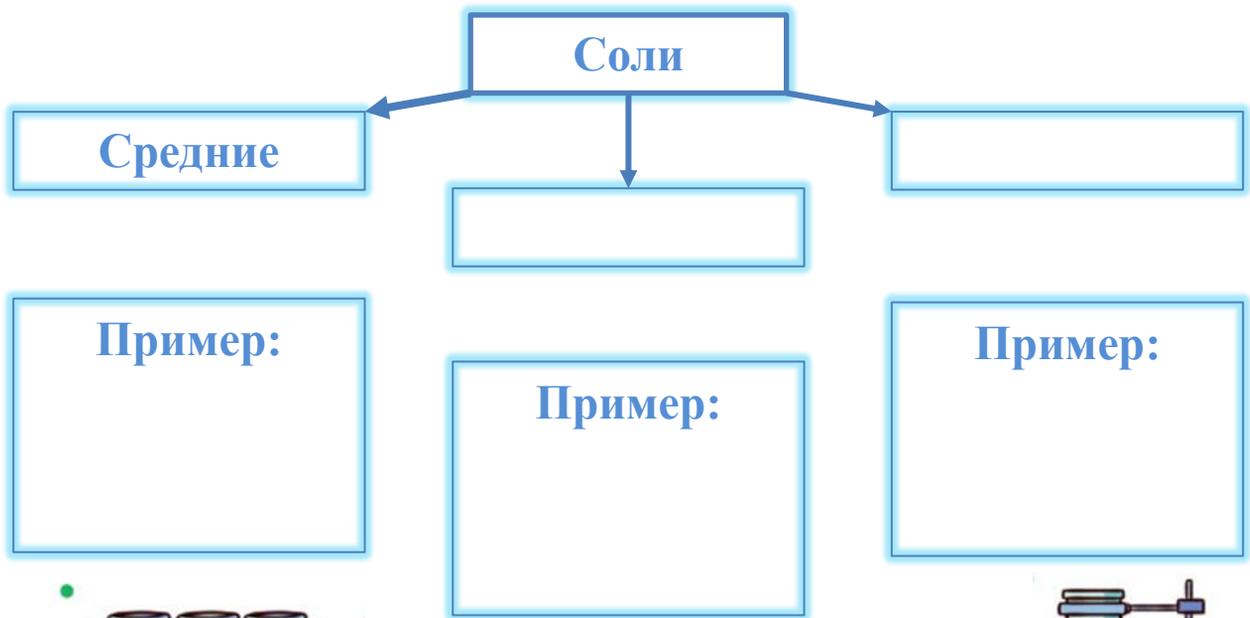
3



Заполни пропуски в схеме.



56



4



Раздели следующие соединения на оксиды, кислоты, основания и соли:



8 б

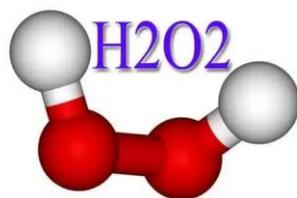
NaOH, CaO, HCl, K₃PO₄, Cu(OH)₂, Mg(OH)Cl, Li₂O, H₂CO₃

Оксиды	Основания	Соли	Кислоты

Немного фактов

Пероксиды- это сложные химические соединения, в которых атомы кислорода соединены друг с другом, в результате чего молекула кислорода в общем анионе O₂⁻² имеет степень окисления -1.

Например: пероксид водорода



5



Определи класс следующих соединений



7 б

Na₂O _____

HBr _____

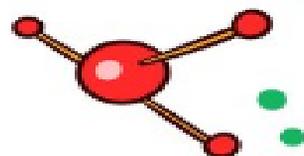
Al(OH)₃ _____

N₂O₅ _____

Ca(HCO₃)₂ _____

K₂SO₄ _____

Na₂O₂ _____



3

6



Запиши уравнения химических
реакций и укажи их тип:



10 б



Рефлексия



Я узнал(а),
понял(а)

У меня вызывает
интерес

Было трудно
разобраться

2

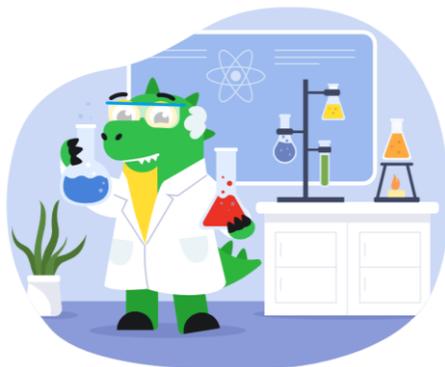


Заполни пропуски



в тексте.

Простые вещества — это химические элементы, состоящие из атомов одного типа. Их можно разделить на металлы, неметаллы и благородные газы.



3



Заполни пропуски в схеме.



4



Раздели следующие соединения на оксиды, кислоты, основания и соли:



NaOH, CaO, HCl, K₃PO₄, Cu(OH)₂, Mg(OH)Cl, Li₂O, H₂CO₃

Оксиды	Основания	Соли	Кислоты
CaO Li ₂ O	NaOH Cu(OH) ₂	K ₃ PO ₄ Mg(OH)Cl	HCl H ₂ CO ₃

5



Определи класс следующих соединений



Na₂O- основной оксид

HBr-кислота

Al(OH)₃-основание

N₂O₅- кислотный оксид

Ca(HCO₃)₂-кислая соль

K₂SO₄-соль

Na₂O₂-пероксид

7

6



Запиши уравнения химических реакций и укажи их тип:



1. $NaOH + HCl \rightarrow \underline{NaCl + H_2O}$ – обмен
2. $CaCO_3 \rightarrow \underline{CaO + CO_2}$ – разложение
3. $Fe + H_2SO_4 \rightarrow \underline{FeSO_4 + H_2}$ – замещение
4. $MgO + H_2O \rightarrow \underline{Mg(OH)_2}$ - соединение
5. $P_2O_5 + 3H_2O \rightarrow \underline{2H_3PO_4}$ - соединение



Система оценивания:

- 1 задание - 10 баллов (по 1 баллу за правильный ответ);
- 2 задание - 4 балла (по 1 баллу за правильно заполненный пропуск);
- 3 задание - 5 баллов (по 1 баллу за правильно заполненное окно);
- 4 задание - 8 баллов (по 1 баллу за правильно распределенное соединение);
- 5 задание – 7 баллов (по 1 баллу за правильное определение класса);
- 6 задание - 10 баллов (по 1 баллу за правильно составленное уравнение реакции и по 1 за правильно определенный тип реакции).

Максимальное количество баллов – 44.

На оценку «отлично»-35-44 балла (80-100%)

На оценку «хорошо»-30-34 балла (70-79%)

На оценку «удовлетворительно»-25-29 баллов (60-69%)