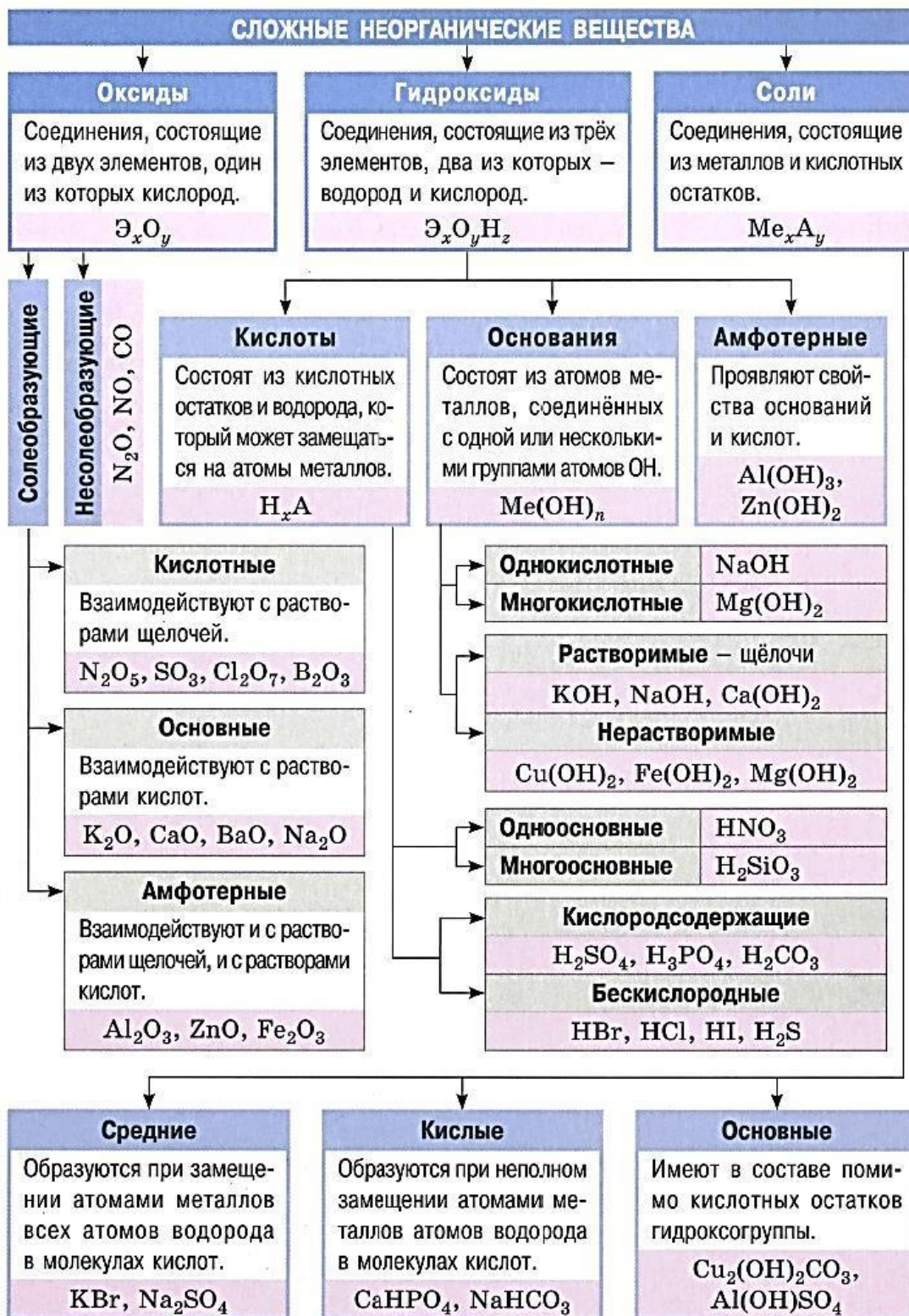


<i>Дата</i>	<i>Класс</i>	<i>Предмет</i>	<i>Учитель</i>
<i>06.06.2022г.</i>	<i>8</i>	<i>химия</i>	<i>Сытникова И.В.</i>
<i>ТЕМА урока:</i>	<i>Повторение и обобщение изученного материала по теме «Важнейшие классы неорганических веществ»</i>		
<i>ЭТАПЫ УРОКА</i>			
1. Просмотрите видеоматериал: https://www.youtube.com/watch?v=zqAU74wz0Bg&t=30s			
Повторите материал:			

ВАЖНЕЙШИЕ КЛАССЫ НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ



	Металл	Вода	Кисл. оксид	Основн. оксид	Амфот. оксид	Кислота	Нераств. основ.	Щелочь	Амфот. гидрок.	Соль
Металл		щелочь + H_2 ①				соль + H_2 ②		соль + H_2 ③		соль + металл ④
Вода	щелочь + H_2 ①		кислота ⑤	щелочь ⑥						
Кисл. оксид		кислота ⑤		соль ⑦	соль ⑧		соль + H_2O ⑨	соль + H_2O ⑩	соль + H_2O ⑪	
Основн. оксид		щелочь ⑥	соль ⑦		соль ⑫	соль + H_2O ⑬			соль + H_2O ⑭	
Амфот. оксид			соль ⑧	соль ⑫		соль + H_2O ⑮		соль ⑯		
Кислота	соль + H_2 ②			соль + H_2O ⑬	соль + H_2O ⑮		соль + H_2O ⑰	соль + H_2O ⑱	соль + H_2O ⑲	соль + кислота ⑳
Нераств. основ.			соль + H_2O ⑨			соль + H_2O ⑰				
Щелочь	соль + H_2 ③		соль + H_2O ⑩		соль ⑯	соль + H_2O ⑱			соль ㉑	соль + основа- ние ㉒
Амфот. гидрок.			соль + H_2O ⑪	соль + H_2O ⑭		соль + H_2O ⑲		соль ㉑		
Соль	соль + металл ④					соль + кислота ㉒		соль + основа- ние ㉓		соль + соль ㉔

Вспомните и ответьте устно на вопросы:

1. Что такое оксиды?
2. Какие оксиды называются основными?
3. Что такое соль?
4. Формула оксида алюминия.
5. Лакмус в кислотах...
6. Что такое реакция нейтрализации?
7. Молекулярная формула гидроксида железа (3).
8. Формула поваренной соли.
9. Оксид меди – простое или сложное вещество?
10. Соли меди какого цвета?
11. Что такое кислота?
12. Формула гидроксида цинка.
13. Фенолфталеиновый в щелочах...
14. Формула углекислого газа.
15. Что такое основание?
16. Какой газ выделяется при взаимодействии цинка с соляной кислотой?
17. Формула серной кислоты.
18. Что такое реакция обмена?

2. **Выполните письменно:**

Даны соединения: H_2 , $NaCl$, CuO , Fe , $FeSO_4$, $Al(OH)_3$, CaO , F_2 , Cu , $NaOH$, Li_2O , H_2SO_4 , $Cu(OH)_2$, Fe_2O_3 , $CuSO_4$, $AgNO_3$, HCl , $Fe(OH)_3$, распределите на группы.

Простые вещества

Сложные вещества

Оксиды

Основания

Кислоты

Соли

3. **Выполните письменно:**

Выбрать лишнее соединение и объяснить почему.

HCl , HF , H_2SO_4 , H_2S , CaO

$NaCl$, $CuCl_2$, $FeCl_3$, $FeSO_4$, H_3BO_3

KOH , CuO , Fe_2O_3 , MgO , CO_2 .

H_2O , $Al(OH)_3$, $Fe(OH)_2$, $NaOH$, $Mg(OH)_2$.

4. **Назовите:**

Валентность водорода.

Валентность кислорода.

Атомный вес водорода.

Атомный вес кислорода.

Молекулярный вес водорода.

Молекулярный вес кислорода.

В каких единицах выражается масса.

Буквенное обозначение количества вещества.

Цифровое значение постоянной Авогадро.

Домашнее задание: повторить материал п. 12-22, выполнить все задания урока

Не забывайте писать название темы после даты!

Выполненные работы присылайте на адрес электронной почты isytnikova@mail.ru