**КАРТА ДИСТАНЦИОННОГО ЗАНЯТИЯ**

Дата: 07.04.2020

Класс: 8

Предмет: Химия

Учитель: Солохина Анна Павловна

Адрес обратной связи: «ВКонтакте» <https://vk.com/anna_dashkevich>

1. Результаты работы прислать 07.04 графическим файлом (фотография) в личном сообщении во «ВКонтакте» до 16.00.
2. План-конспект учебного занятия:
	1. Тема: Повторение и обобщение по теме «Важнейшие классы неорганических соединений»
	2. Цели урока образовательная: Повторение, углубление и обобщение сведений об основных классах неорганических соединений: построение названий соединений, классификация.
	3. Повторение пройденного материала (8 мин).

Закрепление (22 мин).

* 1. Запишите тему урока: Повторение по теме «Важнейшие классы неорганических соединений»

# Повторение: для повторение пройденного материала посмотреть видео «ОГЭ по Химии 2020. Основные классы неорганических соединений» <https://www.youtube.com/watch?v=9D6e-JR-3YY> (при отсутствии сети «Интернет» повторяем материалы п. 40-47)

* 1. Закрепление:

Задание 1. Зная классификацию неорганических соединений, распределите вещества по основным классам (в таблице): NaCl, NaOH, CO2, Ba(OH)2, H2SO4, Cu(OH)2, HF, SO3, MgO, Li2O, Mg(OH)Cl, Mg(OH)2, HNO3, Na2CO3, K2HPO4, H2S.

Задание 2. Составьте формулы:

1) оксидов железа, в которых металл проявляет степени окисления +2 и +3;

2) оксидов серы, в которых неметалл проявляет степени окисления +4 и +6.

Задание 3. Пользуясь таблицей растворимости, составьте формулы трёх нерастворимых оснований и назовите их.

Задание 4. Даны формулы кислот: H2S, HCl, HNO3, H2SO4, H3PO4, H2CO3, H2SO3, HClO4.  Распределите их по двум признакам на 2 и 3 группы соответственно. Ответ обоснуйте.

Задание 5. Составьте формулы солей, которые можно получить при взаимодействии кислот и металлов, обозначенных в таблице (в скобках указаны степени окисления металлов).

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Кислоты | Металлы | Названия солей, содержащих атомы алюминия |
| К (+1) | Mg(+2) | Al (+3) |
| HNO3 |  |  |  |  |
| H2SO4 |  |  |  |  |
| H3PO4 |  |  |  |  |

Тест:

1(1балл). Выбрать формулу оксида неметалла.

А) K2O

Б) CuO

В) N2O5

Г) Fe2O3

2(1балл). Выбрать формулу кислоты.

А) NaNO3

Б)Al2O3

В)HNO3

Г) KOH

3(1балл). Сложные вещества, состоящие из двух элементов, один из которых кислород со степенью окисления -2 – это

А) основания,

Б) оксиды,

В) кислоты,

Г) соли.

4(1балл). Формула гидроксида лития

А) Li2SO4

Б) Li2О,

В) LiОН,

Г) LiCl

5(1балл). Выберите формулу соли.

А) К2СО3 ,

Б) КОН,

В) К2О,

Г) НСI

6(4балла). Соотнесите: **I**- FeCl3 **II**- H2CO3 **III**-SO3 **IV**-Ca (OH)2

1-основание,

2-кислота,

3-оксид,

4-соль;

А) угольная кислота

Б) оксид серы(VI)

В) хлорид железа(III)

Г) гидроксид кальция.

* 1. Фотографируем задания, тест и отправляем в сети «ВКонтакте».
	2. Время консультаций: с 14.00 до 17.00 (можно задать вопросы по дистанционному занятию)
1. Домашнее задание (домашнее задание необходимо прислать 09.04 до 9.00): п. 40-47, стр. 164 1, 3, 5