Маршрутный лист урока

Класс _____ Имя Фамилия_____ Дата_____

Твое настроение 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10

Подберите пару к оксиду и запиши тему урока.

п	SiO_2	NaOH	**м**
и	Na_2O	$Ca(OH)_2$	**о**
е	CO_2	H_2SO_4	**е**
е	BaO	H_2SiO_3	**р**
и	SO_3	H_2SO_3	**с**
	CaO	H_3PO_4	**в**
к	SO_2	HNO_3	**о**
и	P_2O_5	$Ba(OH)_2$	**н**
о	N_2O_5	H_2CO_3	**н**

Основные - оксиды, реагирующие с кислотами с образованием солей и воды. Им соответствуют основания.
Пример: *CaO, Na_2O, CuO*

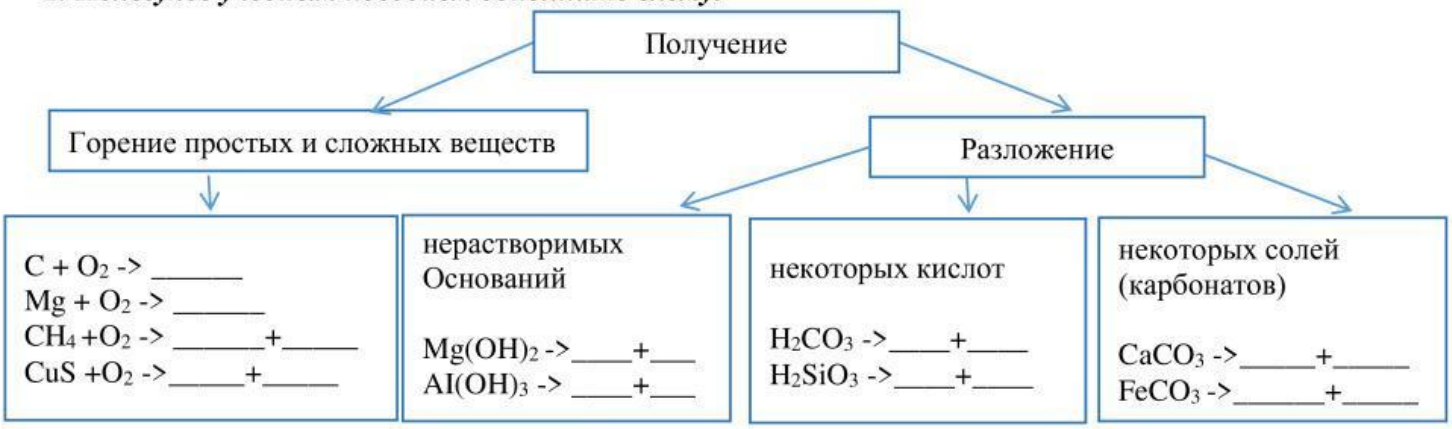
Кислотные - оксиды, реагирующие с основаниями с образованием солей и воды. Им соответствуют кислоты.
Пример: *SO_2, CO_2, N_2O_5*

Тема:_____

Задачи: 1._____
2. _____
3. _____

Изучение нового материала

1. Пользуясь учебным пособием дополните схему.



Оцени себя 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10

2. Заполните таблицу.

Формула	Название	Область применения
Fe_2O_3		
SiO_2		
SO_2		
AI_2O_3		

Оцени себя 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10

LIVEWORKSHEETS

3. Решите задачу

Растворением кислотного оксида в воде была получена фосфорная кислота химическим количеством: а) 3 моль; б) 5 моль

Укажите химическое количество вступившего в реакцию кислотного оксида.

Дано: Решение

Оцени себя 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10

4. Осуществите цепочку превращений согласно схеме:

а) $MgCO_3 \rightarrow MgO \rightarrow MgSO_4$

1. $MgCO_3 \rightarrow MgO +$ _____
2. $MgO +$ ____ $\rightarrow MgSO_4$

б) $CH_4 \rightarrow CO_2 \rightarrow Na_2CO_3$

1. $CH_4 +$ ____ $\rightarrow CO_2 +$ ____
2. $CO_2 +$_____ $\rightarrow Na_2CO_3$

Оцени себя 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10

5. Решите задачу.

Рассчитайте химическое количество (моль) оксида меди (II), образующегося при разложении гидроксида меди (II) массой 784 г.

Дано: Решение

Оцени себя 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10

Продолжи фразы:

Я повторил(а)_____

Я запомнил(а)_____

Я легко справился(ася)_____

Вызвало затруднение_____

Было не понятно_____

Твое настроение 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10

Моя отметка за урок 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10

Отметка за урок 1 2 3 4 5 6 7 8 9 10

LIVEWORKSHEETS