

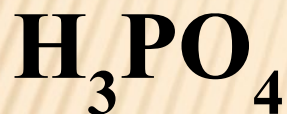
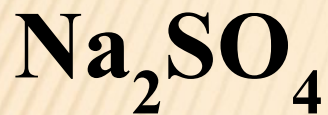


28.01.2011
8 «Е» класс
МОУ «Гимназия №1»
(учитель: Ким Е.П.)

ЗАПОЛНИТЕ ТАБЛИЦУ

m_B (NaCl)	$m(H_2O)$	m_p (NaCl)	ω (NaCl)
20 г	80 г	100 г	20 %
80 г	120 г	200 г	40 %
15 г	135 г	150 г	10 %

Распределите вещества по классам



Оксиды

Основания

Кислоты

Соли

Выберите формулу указанного оксида

Кислотный оксид	Na_2O	CaO	CO_2	FeO
Основной оксид	N_2O_5	SO_2	P_2O_3	CaO

«Разгадай шифр сейфа»



CaCl_2 1	CuO 2	Na_2O_2 3
AlBr_3 4	H_2O 5	K_2SO_4 6
Fe_2S_3 7	HCl 8	BaF_2 9

Шифр представляет собой последовательность номеров солей, записанную в порядке возрастания чисел

Ответ: **14679**

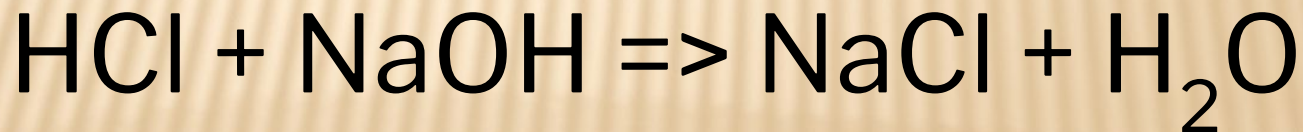
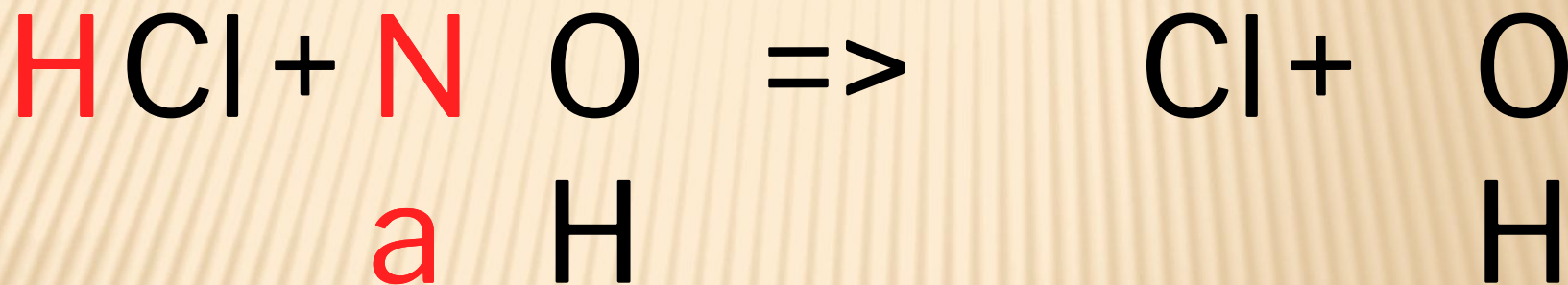
Назовите окраску индикатора в указанных средах

Индикатор \ Среда	Кислая	Нейтральная	Щелочная
Лакмус	Красный	Фиолетовый	Синий
Фенолфталеин	Бесцветный	Бесцветный	Малиновый
Метилоранж	Красный	Оранжевый	Желтый

A collection of several Erlenmeyer flasks of various sizes, each containing a liquid of a different color. The colors include yellow, orange, red, purple, blue, and green. The flasks are arranged in a cluster, with some in the foreground and others in the background. The background is a dark, gradient blue/purple.

РЕАКЦИИ НЕЙТРАЛИЗАЦИИ

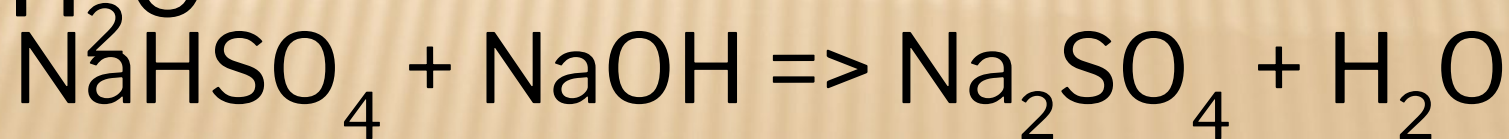
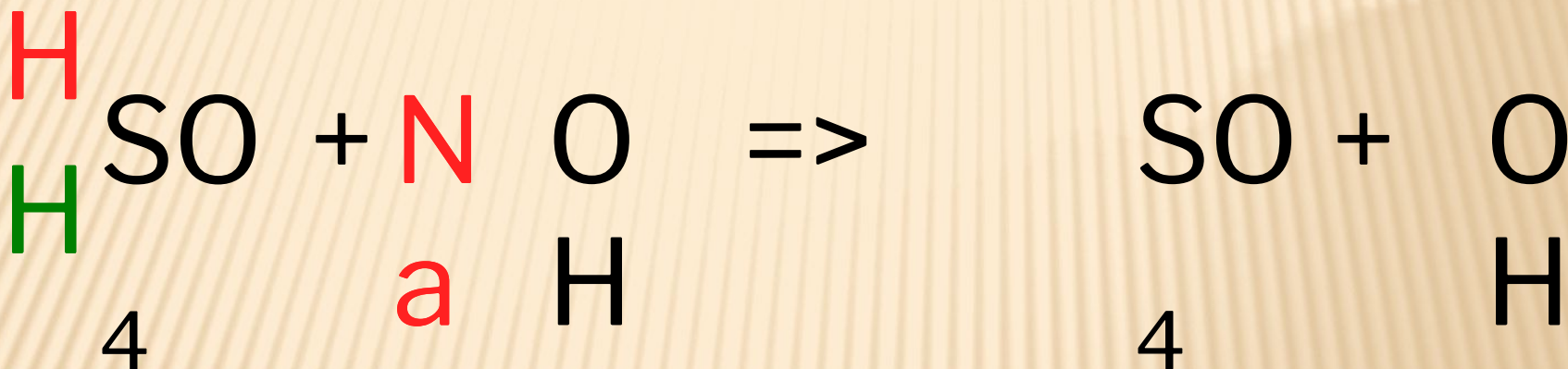
Взаимодействие соляной кислоты с гидроксидом натрия



Сравнительная характеристика соляной и серной кислот

Признак	Соляная кислота	Серная кислота
Формула	HCl	H_2SO_4
По наличию кислорода	Бескислородная	Кислородо-содержащая
По числу атомов водорода (основность)	Одноосновная	Двухосновная
Название кислотного остатка	Хлорид	Сульфат

Взаимодействие серной кислоты с гидроксидом натрия



КИСЛАЯ СОЛЬ -

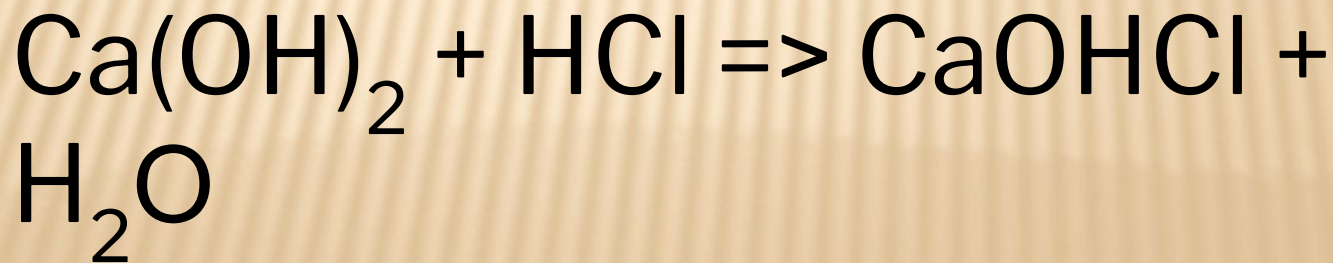
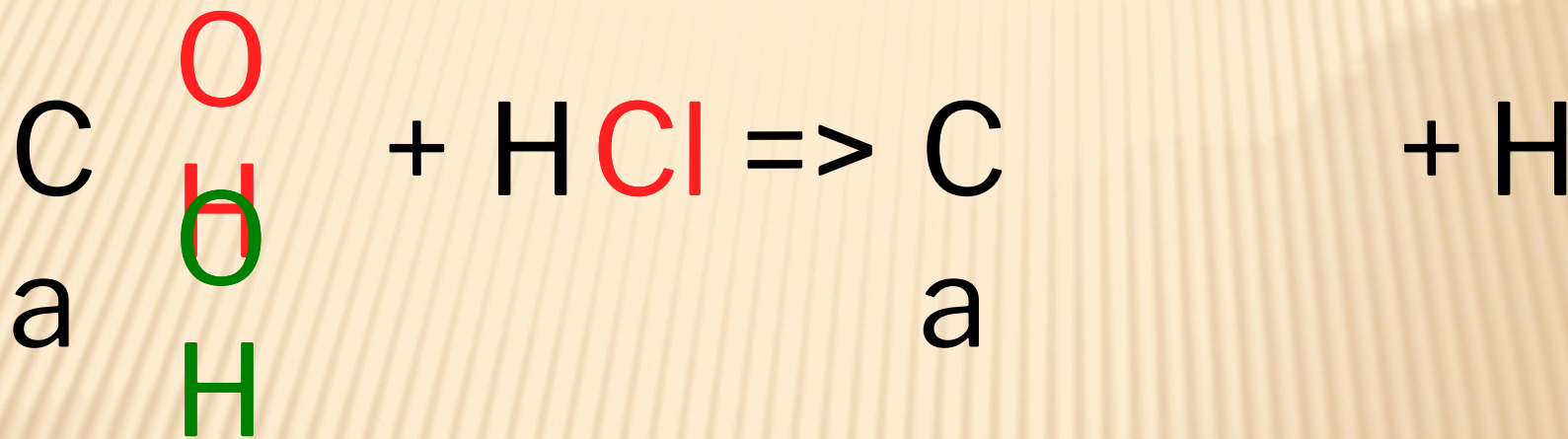
продукт неполного замещения
атомов водорода в кислоте на металл

KHCO_3 – гидрокарбонат калия

LiH_2PO_4 – дигидрофосфат лития

$\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$ – дигидрофосфат кальция

Взаимодействие гидроксида кальция с соляной кислотой



ОСНОВНАЯ СОЛЬ -

продукт неполного замещения
гидроксогрупп в основании на
кислотный остаток

$MgOHNO_3$ – гидроксонитрат магния

$FeOHCl$ – гидроксохлорид железа(II)

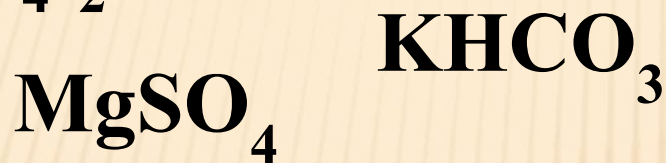
$Al(OH)_2Br$ – дигидроксобромид алюминия

РЕАКЦИЯ НЕЙТРАЛИЗАЦИИ -

это реакция между кислотой и основанием, в результате которой образуется соль и вода



Распределите соли в соответствующие группы



Основные соли

Средние соли

Кислые соли

НАЗОВИТЕ ВЕЩЕСТВА



Гидрокарбонат лития



Гидроксонитрат бария



Дигидроксохлорид
железа (III)



Дигидрофосфат магния

СОСТАВЬТЕ ФОРМУЛЫ СОЛЕЙ



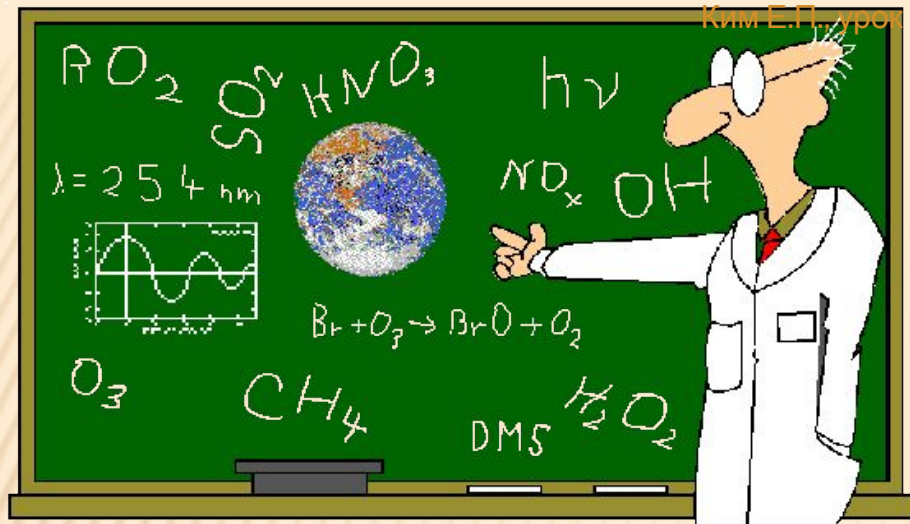
Гидроксобромид магния



Дигидрофосфат натрия



Дигидроксонитрат
алюминия



Раствор гидроксида калия, содержащий 11,2 г щелочи, нейтрализовали избытком раствора соляной кислоты. Найдите массу соли, образовавшейся в результате реакции нейтрализации.

ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ

§36,

стр. 144

задания № 2,3

ТПО стр. 63,

задание №5

