

АНАЛИЗ ДОМАШНЕГО ЗАДАНИЯ

§ 42 № 4

Дано: $m(\text{NaOH}) = 10 \text{ г}$	Решение	
Найти: $m(\text{H}_2\text{SO}_4) - ?$	10 г $2\text{NaOH} +$ $M = 40 \text{ г/моль}$ $m = 80\text{г}$	$X \text{ г}$ $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ $M = 98 \text{ г/моль}$ $m = 98\text{г}$ $X = 10\text{г} \cdot 98\text{г} / 80\text{г} = 12,25\text{г}$

КОТ В МЕШКЕ

№ 1

№ 3

№ 5

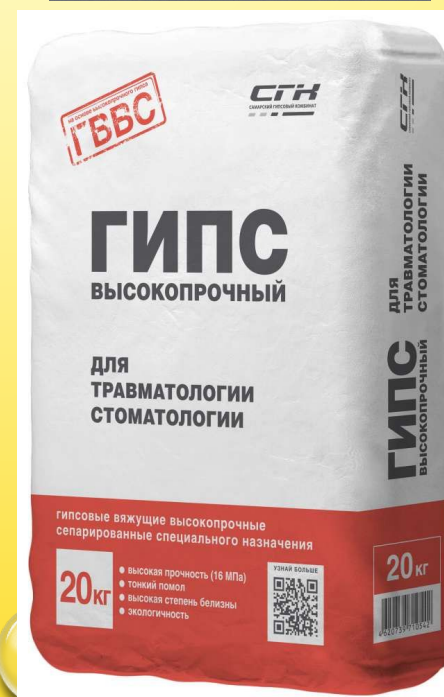
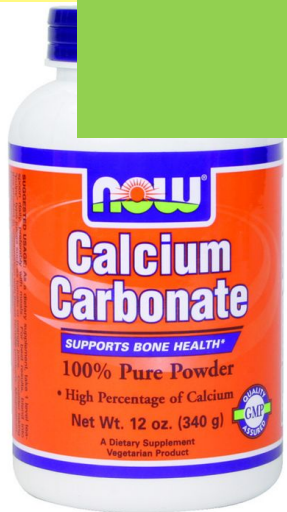
№ 2

№ 4

№ 6

№ 7

ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА СОЛЕЙ. ПОЛУЧЕНИЕ И ПРИМЕНЕНИЕ



№ п/п	Вещества, вступающие в реакцию	Уравнения химических реакций, характеризующие свойства солей
1	С металлами: Fe, Cu	$\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$ $\text{Cu} + \text{FeCl}_3 \rightarrow \text{???}$ <p style="text-align: right;">▲</p> <p style="text-align: center; color: red;">Реакция не идет, медь правее нежели железо в ряду активности Me</p>
2	С щелочами: NaOH	$\text{FeCl}_3 + 3\text{NaOH} \rightarrow \text{Fe(OH)}_3\downarrow + 3\text{NaCl}$ <p style="text-align: right;">▲</p>
3	С солями: BaCl ₂ , Na ₂ SO ₄	$\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4\downarrow + \text{NaCl}$ <p style="text-align: right;">▲</p>
4	С кислотами: H ₂ SO ₄ , NaCl, Na ₂ CO ₃	$\text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{NaHSO}_4 + \text{HCl}\uparrow$ $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{CO}_3$ <p style="text-align: right;"> H₂O ▲ CO₂↑ </p>
5	Разложение при t°	<p>Некоторые соли разлагаются, такие как карбонаты:</p> $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2\uparrow$
6	С водой:	$\underset{\text{белый}}{\text{CuSO}_4} + 5\text{H}_2\text{O} \rightarrow \underset{\text{сине-голубой}}{\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}} + Q$

ЭТО НУЖНО ЗАПОМНИТЬ!!!

Соли взаимодействуют с металлами если, металл вступающий в химическую реакцию в ряду активности металлов находится левее, чем тот металл, который находится в составе соли!!!

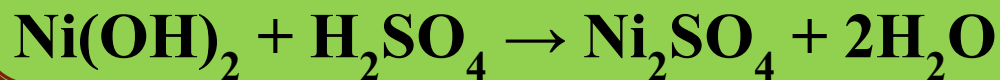
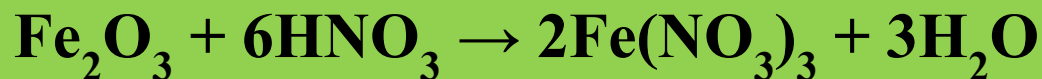
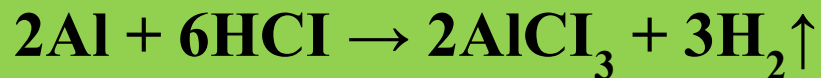
Соли взаимодействуют с щелочами если, в результате реакции образуется нерастворимое вещество (осадок)

Соли взаимодействуют с кислотами если, соль образована более слабой кислотой чем та кислота, которая с ней вступает в реакцию. Соль образована летучей кислотой.

Соли взаимодействуют друг с другом если, в результате реакции образуется нерастворимое вещество (соль)

ПОЛУЧЕНИЕ СОЛЕЙ

КИСЛОТА + МЕТАЛЛ,
ОКСИД МЕ,
ОСНОВАНИЯ



ЩЕЛОЧЬ + КИСЛОТНЫЙ
ОКСИД



ОСНОВНЫЙ ОКСИД +
КИСЛОТНЫЙ ОКСИД



МЕТАЛЛ + НЕМЕТАЛЛ



Можно получить при взаимодействии солей с: кислотами, щелочами, нелетучими кислотными оксидами, другими солями (учебник стр. 159)

ПРИМЕНЕНИЕ СОЛЕЙ



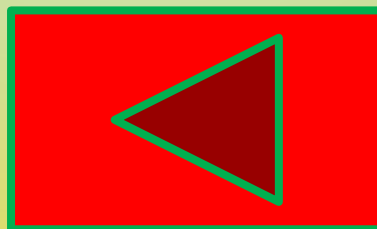
ЗАКРЕПЛЕНИЕ
Учебник § 47 № 1

ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ

§ 46 № 2,5

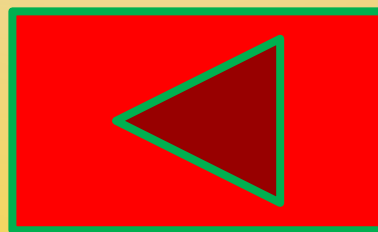
§ 47 № 2, 3(а, в)

**НАПИШИТЕ УРАВНЕНИЕ
РЕАКЦИИ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ
АЛЮМИНИЯ С СЕРНОЙ
КИСЛОТОЙ**

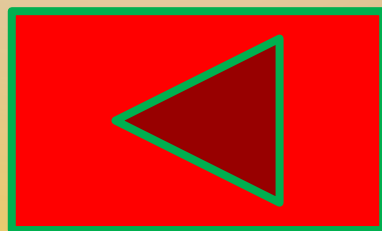


**ВЫБЕРИТЕ ИЗ ПЕРЕЧНЯ ТОЛЬКО
СОЛИ И ДАЙТЕ ИМ НАЗВАНИЯ:**

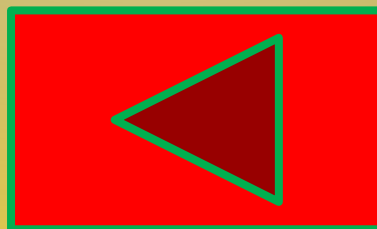
**CaSO_4 , CuO , CuCl_2 , AlCl_3 , H_2SO_4 ,
 LiOH , MgO , FePO_4 .**



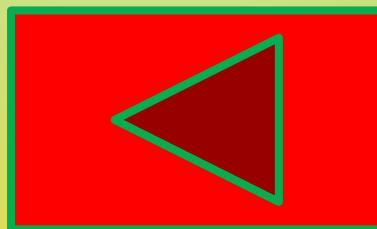
**ПЕРЕЧИСЛИТЕ, С КАКИМИ
ВЕЩЕСТВАМИ ВЗАИМОДЕЙСТВУЮТ
КИСЛОТЫ? ПРИ КАКИХ УСЛОВИЯХ
ПРОИСХОДЯТ ЭТИ РЕАКЦИИ?**



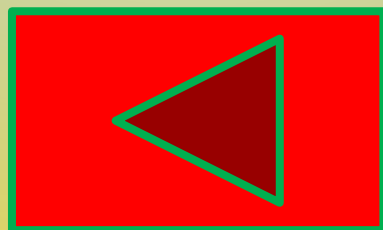
**ЧТО ТАКОЕ ИНДИКАТОРЫ? ДЛЯ
ЧЕГО ОНИ НУЖНЫ ХИМИКАМ?
КАК СЕБЯ ВЕДУТ ИНДИКАТОРЫ С
КИСЛОТАМИ И ЩЕЛОЧАМИ?**



**ЧТО ТАКИЕ ОСНОВАНИЯ
(ГИДРОКСИДЫ)? КАКИЕ ОСНОВАНИЯ
(ГИДРОКСИДЫ) БЫВАЮТ?**



**НАПИШИТЕ УРАВНЕНИЕ
ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ
ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ ГИДРОКСИДА
КАЛИЯ С УГЛЕКИСЛЫМ ГАЗОМ**



**КАКИЕ СПОСОБЫ ПОЛУЧЕНИЯ
ОСНОВАНИЙ (ГИДРОКСИДОВ)
ВЫ МОЖЕТЕ ПРЕДЛОЖИТЬ?**

