


Домашнее задание  
§41 упр. 2 стр.225



Кто хочет съесть ядро ореха,  
должен расколоть его  
скорлупу

плавт

СОЛЬ		ТИП СОЛИ		
НАЗВАНИЕ	ФОРМУЛА	КИСЛАЯ	СРЕДНЯЯ	ОСНОВНАЯ
	$\text{KHCO}_3$	М	С	О
	$(\text{CuOH})_2\text{CO}_3$	К	Ж	А
	$\text{BaSO}_4$	Ю	Л	Е
<u>Гидроксохло-</u> <u>рид</u> алюминия		Р	Д	А
	$\text{Ca}(\text{HPO}_4)_2$	Х	О	Н
Гидросульфат бария		И	Ц	У
Фосфат натрия		С	Т	Ы

**Вычеркните «лишние» формулы и допишите предложения.**

**A)  $H_2SO_4$ ,  $HNO_3$ ,  $H_3PO_4$ ,  
 $HCl$ ,  $H_2S$  – это кислоты,  
которые не образуют кислых  
солей, так как**

.....

.....

.....

**Б)  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ,  
 $\text{KOH}$ ,  $\text{Fe}(\text{OH})_2$  – это**

**основания, которые не  
образуют основных солей,  
так**

**как.....**  
**.....**  
**.....**





# ***ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА СОЛЕЙ***

# **ТИПИЧНЫЕ РЕАКЦИИ СОЛЕЙ**

**1. СОЛЬ+ КИСЛОТА= ДРУГАЯ  
СОЛЬ+ ДРУГАЯ КИСЛОТА**



**2.СОЛЬ+ЩЕЛОЧЬ=ДРУГАЯ  
СОЛЬ+ДРУГОЕ ОСНОВАНИЕ**

**3.СОЛЬ<sub>1</sub>+СОЛЬ<sub>2</sub>=СОЛЬ<sub>3</sub>+СОЛЬ<sub>4</sub>**



**4. СОЛЬ+ МЕТАЛЛ= ДРУГАЯ  
СОЛЬ+ ДРУГОЙ МЕТАЛЛ**

## ЭКСПЕРИМЕНТ

*Железо + сульфат меди(II) =*

*Железо + хлорид бария =*



**Н.Н БЕКЕТОВ В 1865г ИЗУЧИЛ  
СПОСОБНОСТЬ МЕТАЛЛОВ  
ВЫТЕСНЯТЬ ИЗ РАСТВОРОВ СОЛЕЙ  
ДРУГИЕ МЕТАЛЛЫ.**

**НА ОСНОВЕ ЭТИХ ИССЛЕДОВАНИЙ  
СОСТАВИЛ ВЫТЕСНИТЕЛЬНЫЙ РЯД  
МЕТАЛЛОВ**



**В 1892 Г В. НЕРНСТ ДОКАЗАЛ, ЧТО  
ВЫТЭСНИТЕЛЬНЫЙ РЯД ПРАКТИЧЕСКИ  
СОВПАДАЕТ С РЯДОМ В КОТОРОМ  
МЕТАЛЛЫ И ВОДОРОД РАСПОЛОЖЕНЫ В  
ПОРЯДКЕ УМЕНЬШЕНИЯ ИХ  
ВОССТАНОВИТЕЛЬНОЙ СПОСОБНОСТИ.  
ЭТОТ РЯД НАЗЫВАЮТ  
ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИМ РЯДОМ НАПРЯЖЕНИЯ  
МЕТАЛЛОВ**

## **ПРАВИЛА РЯДА НАПРЯЖЕНИЙ:**

- 1. МЕТАЛЛ ДОЛЖЕН НАХОДИТЬСЯ В РЯДУ НАПРЯЖЕНИЙ ДО МЕТАЛЛА СОЛИ;**
- 2. ОБЕ СОЛИ ДОЛЖНЫ БЫТЬ РАСТВОРИМЫМИ;**
- 3. НЕ РЕКОМЕНДУЕТСЯ ИСПОЛЬЗОВАТЬ АКТИВНЫЕ (ЩЕЛОЧНЫЕ) МЕТАЛЛЫ т.к ОНИ ВЗАИМОДЕЙСТВУЮТ С ВОДОЙ.**



**НАПИШИТЕ УРАВНЕНИЯ  
ВОЗМОЖНЫХ РЕАКЦИЙ**



***ХЛОРИД ЖЕЛЕЗА(III) + НИТРАТ  
СЕРЕБРА=***

***НИТРАТ КАЛИЯ+ ХЛОРИД  
НАТРИЯ=***

**ГИДРОКСИД НАТРИЯ+ СУЛЬФИД  
ЖЕЛЕЗА(II)=**

**ГИДРОКСИД КАЛИЯ + СУЛЬФАТ  
ЖЕЛЕЗА(III) =**

# *Химические свойства солей*

*с + кислоты =*

*о + щелочи =*

*л + соли =*

*и + М =*

<b>ВОПРОС</b>	<b>РЕЗУЛЬТАТ</b>
<b>ЧТО ЗАПОМНИЛИ ?</b>	
<b>ЧТО ПОНЯЛИ?</b>	
<b>ЧЕМУ НАУЧИЛИСЬ?</b>	