

**Дидактические игровые  
задания  
для уроков закрепления и  
повторения или для  
обобщающего  
повторения в 8 классе**

**Подготовила:**

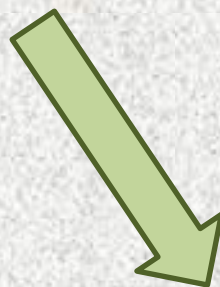
**Гершановская Евгения**

**Владимировна**

**Учитель химии**

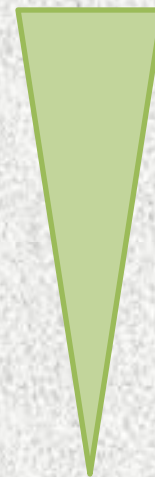
**ГБОУ СОШ № 880 город Москва**

- **Вам дана схема реакции:**
- **Алюминий + оксид железа(II)**
- **Составьте уравнение этой реакции и выполните задания**



1. **Дайте название данному процессу**
2. **Определите тип этой реакции**
3. **Каково условие проведения данной реакции**

**Проверьте уравнение  
реакции:**



Для этого выстройте друг за другом фигуры так, чтобы из отдельных частей получились ответы на задания

ние

ми

ме

но

за

ще

наг

ре

тер

ва

алю

ние

мия

проверк

а

Проверьте себя по ответам:

**алю**

**ми**

**но**

**тер**

**мия**

**за**

**ме**

**ще**

**ние**

**наг**

**ре**

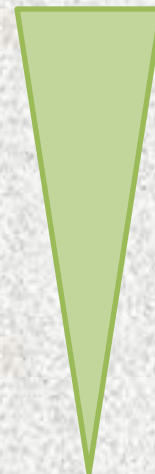
**ва**

**ние**

Найдите в каждой строке третье лишнее вещество и дайте объяснение

$\text{Cu}(\text{OH})_2$	$\text{LiOH}$ щелоч	$\text{Fe}(\text{OH})_2$
$\text{Na}$ активны й металл	$\text{Cr}$	$\text{Zn}$
$\text{HCl}$	$\text{H}_2\text{SO}_4$	$\text{H}_2\text{CO}_3$ слабая кислота,

распадается  
на  $\text{H}_2\text{O}$  и  $\text{CO}_2$

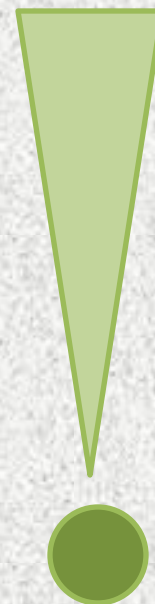


Найдите три вещества с одинаковыми свойствами (по горизонтали, или по вертикале, или по диагонали) и дайте объяснение

$\text{Cu}(\text{OH})_2$	$\text{KOH}$	$\text{CuO}$
$\text{Al}(\text{OH})_3$	$\text{Cr}(\text{OH})_2$	$\text{Ba}(\text{OH})_2$
$\text{Hg}(\text{OH})_2$	$\text{Na}_2\text{O}$	$\text{Fe}(\text{OH})_2$

нерастворимые в воде

основания

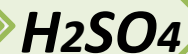
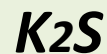
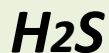
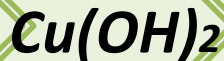
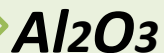
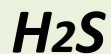


ответ

Найдите двух «близнецов» и объясните

основной оксид, щелочь, слабая кислота

вет





Определите принцип расстановки и  
вставьте предложенные формулы:

<b><i>CuO</i></b>				<b><i>LiCl</i></b>
	<b><i>KOH</i></b>	<b><i>HCl</i></b>		
			<b><i>CO<sub>2</sub></i></b>	
<b><i>CrO</i></b>				<b><i>BaS</i></b>

***NaOH***

***H<sub>2</sub>S***

***SO<sub>3</sub>***

***N<sub>2</sub>O<sub>5</sub>***

***Al<sub>2</sub>S<sub>3</sub>***

***FeO***

***Na<sub>2</sub>O***

***Cu(OH)<sub>2</sub>***

***HNO<sub>3</sub>***

***P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>***

***H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub>***

***Fe(OH)<sub>2</sub>***

***Ответ***

***основной оксид, основание, кислота, кислотный оксид, соль***

Найдите соответствие между тривиальными (бытовыми) названиями веществ и химическими

Угарный газ	Угарный газ – оксид углерода (II)	кальция
Мел		
Поваренная соль	Мел – карбонат кальция Поваренная соль – хлорид натрия	
Озон	Озон – трикислород	
Глинозем	Глинозем – оксид алюминия	та(IV)
Вода	Вода – оксид водорода	трия
Кварц	Кварц – оксид кремния(IV)	орода
Едкий натр	Едкий натр – гидроксид натрия	
Веселящий газ	Веселящий газ – оксид азота (IV)	мния
Аммиак	Аммиак – нитрид водорода	
Бертоллева соль		

ответ

Трикислород

Оксид

**Использованная учебная литература:  
О.С.Габриелян – учебник для  
общеобразовательных учреждений, 8 класс**