

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

Подготовила:

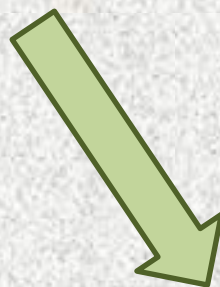
Гершановская Евгения

Владимировна

Учитель химии

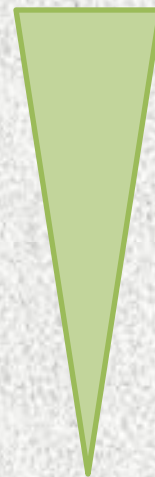
ГБОУ СОШ № 880 город Москва

- **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

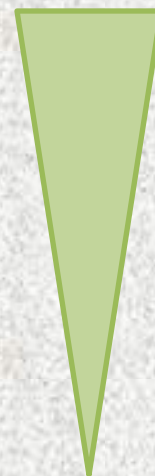
ва

ние

Найдите в каждой строке третье лишнее вещество и дайте объяснение

$\text{Cu}(\text{OH})_2$	LiOH щелоч	$\text{Fe}(\text{OH})_2$
Na активны й металл	Cr	Zn
HCl	H_2SO_4	H_2CO_3 слабая кислота,

распадается
на H_2O и CO_2

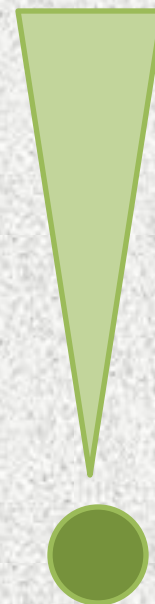


Найдите три вещества с одинаковыми свойствами (по горизонтали, или по вертикале, или по диагонали) и дайте объяснение

$\text{Cu}(\text{OH})_2$	KOH	CuO
$\text{Al}(\text{OH})_3$	$\text{Cr}(\text{OH})_2$	$\text{Ba}(\text{OH})_2$
$\text{Hg}(\text{OH})_2$	Na_2O	$\text{Fe}(\text{OH})_2$

нерастворимые в воде

основания

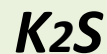
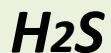
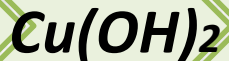
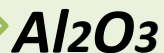
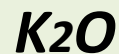
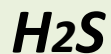


ответ

Найдите двух «близнецов» и объясните

основной оксид, щелочь, слабая кислота

вет



Определите принцип расстановки и вставьте предложенные формулы:

<i>CuO</i>				<i>LiCl</i>
	<i>KOH</i>	<i>HCl</i>		
			<i>CO₂</i>	
<i>CrO</i>				<i>BaS</i>

NaOH

H₂S

SO₃

N₂O₅

Al₂S₃

FeO

Na₂O

Cu(OH)₂

HNO₃

P₂O₅

H₃PO₄

Fe(OH)₂

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	та(IV)
Глинозем	Глинозем – оксид алюминия	трия
Вода	Вода – оксид водорода	орода
Кварц	Кварц – оксид кремния(IV)	
Едкий натр	Едкий натр – гидроксид натрия	мния
Веселящий газ	Веселящий газ – оксид азота (IV)	
Аммиак	Аммиак – нитрид водорода	

ответ

Трикислород

Оксид

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