

Задания для работы №3

1. Из предложенных в вашем варианте веществ, выберите основные классы химических веществ и дайте им названия. Ответ оформите в виде таблицы.
2. Постройте структурные формулы любых трех веществ из задания №1.
3. Запишите химические свойства для кислот и солей, предложенных в вашем варианте.

Карта самостоятельных работ

Вариант	ЗАДАНИЕ N 1	ЗАДАНИЕ N 2	ЗАДАНИЕ N 3
1.	CO ₂ , Al ₂ (SO ₄) ₃ , BaO, NaOH, HCl, Fe ₂ O ₃	<i>те же</i>	H ₂ CO ₃ Al(NO ₃) ₃
2.	HBr, Al ₂ O ₃ , KOH, Na ₂ O, Cr ₂ (SO ₄) ₃ , N ₂ O ₅	<i>те же</i>	H ₂ S Fe(NO ₃) ₃
3.	P ₂ O ₅ , ZnO, HI, Fe ₂ (SO ₄) ₃ , K ₂ O, LiOH	<i>те же</i>	H ₂ SO ₄ (p) Cr(NO ₃) ₃
4.	Li ₂ O, H ₂ CO ₃ , SiO ₂ , Ba(OH) ₂ , AlCl ₃ , Cr ₂ O ₃	<i>те же</i>	HCl FeBr ₃
5.	NaOH, MnO ₂ , H ₂ S, CaO, CrCl ₃ , N ₂ O ₅	<i>те же</i>	HBr Al ₂ (SO ₄) ₃
6.	FeCl ₃ , CO ₂ , Fe ₂ O ₃ , KOH, H ₂ SO ₄ (p), Li ₂ O	<i>те же</i>	H ₃ PO ₄ AlCl ₃
7.	LiOH, Al(NO ₃) ₃ , BaO, H ₂ SiO ₃ , Al ₂ O ₃ , SO ₃	<i>те же</i>	H ₂ CO ₃ Cr ₂ (SO ₄) ₃
8.	FeBr ₃ , SiO ₂ , ZnO, H ₃ PO ₄ , Na ₂ O, Ba(OH) ₂	<i>те же</i>	HCl AlBr ₃
9.	Cr ₂ O ₃ , P ₂ O ₅ , Cr(NO ₃) ₃ , HCl, K ₂ O, LiOH	<i>те же</i>	H ₂ SO ₄ (p) FeCl ₃
10.	H ₂ SO ₄ (p), Fe(NO ₃) ₃ , SO ₂ , KOH, Li ₂ O, MnO ₂	<i>те же</i>	HBr Fe ₂ (SO ₄) ₃
11.	LiOH, H ₂ S, Fe ₂ O ₃ , CaO, Al ₂ (SO ₄) ₃ , SiO ₂	<i>те же</i>	H ₂ S CrBr ₃
12.	CrBr ₃ , N ₂ O ₅ , H ₂ CO ₃ , Ba(OH) ₂ , MgO, Al ₂ O ₃	<i>те же</i>	H ₃ PO ₄ CrCl ₃

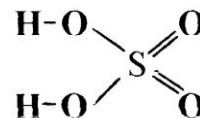
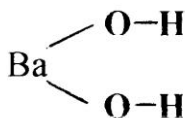
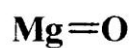
Образец

выполнения заданий

Задание №1

Оксиды			Основания	Кислоты	Соли
основные	амфотерные	кислотные			
MgO Оксид магния	Al₂O₃ Оксид алюминия	SO₃ Оксид серы(VI)	Ba(OH)₂ Гидрооксид бария	H₂SO₄ (p) Серная кислота	Cr I₃ Иодид хрома(III)

Задание № 2



Задание № 3

Химические свойства кислот, на примере (кислоты из вашего варианта)	Химические свойства солей, на примере (соли из вашего варианта)
1. H^+ металл = соль + водород (металлы до водорода)	1. CrI_3 + металл = новая соль + металл (по правилу замещения)
2. H^+ оксид металла = соль + вода	2. CrI_3 + щелочь = соль + основание
3. H^+ растворимое основание = соль + вода	3. CrI_3 + кислота = нов. соль + нов. кислота
4. H^+ соль = новая кислота + новая соль	4. CrI_3 + раств. соль = нов. соль + нов. соль

