

ХИМИЯ
8 класс
Эксперимент
«Осадки и растворы»

Мария Дмитриевна
Смирнова
Smirnova@sch2101.ru
Vk.com/masha2101

Что нужно было делать?



Порядок работы

- Приготовить растворы CuSO_4 и MgSO_4 : взять 2 пробирки добавить туда немного вещества, взвесить его. Взять мерный стаканчик, взвесить его, налить туда дистиллята, взвесить. Перемешивая смешать воду с веществами.
- Размешать хорошо. Взять пробирку и налить туда BaCl_2 . Взвесить пробирку до и после – посчитать, сколько добавилось раствора.
- У вас три пробирки с растворами: BaCl_2 , CuSO_4 , MgSO_4 . К ним добавляете щелочь (KOH). Нужно знать сколько по массе вы добавили.
- Записываете наблюдения. Иногда помогает размешивание.
- В каждый раствор добавляете H_2SO_4 . Записываете наблюдения.

	CuSO_4	BaCl_2	MgSO_4
Мпорошка			
Мраствора			
	+KOH		
Мраствора			



Порядок работы

- Приготовить растворы CuSO_4 и MgSO_4 : взять 2 пробирки добавить туда немного вещества, взвесить его. Взять мерный стаканчик, взвесить его, налить туда дистиллята, взвесить. Перемешивая смешать воду с веществами.

CuSO_4 – медный купорос, сульфат меди (II) вещество растворимое в воде.

MgSO_4 – сульфат магния вещество растворимое в воде.

Что это было



Порядок работы

- Приготовить растворы CuSO_4 и MgSO_4 : взять 2 пробирки добавить туда немного вещества, взвесить его. Взять мерный стаканчик, взвесить его, налить туда дистиллята, взвесить. Перемешивая смешать воду с веществами.
- Размешать хорошо. Взять пробирку и налить туда BaCl_2 . Взвесить пробирку до и после – посчитать, сколько добавилось раствора.

CuSO_4 – медный купорос, сульфат меди (II) вещество растворимое в воде.

MgSO_4 – сульфат магния вещество растворимое в воде.

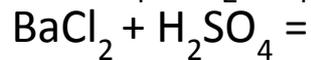
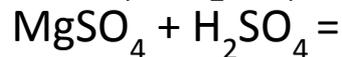
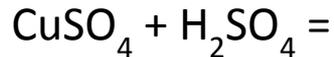
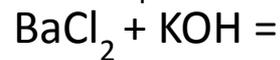
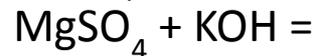
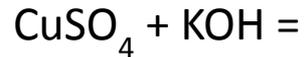
BaCl_2 – хлорид бария изначально был в виде раствора. В нём было что-то странное?

Что это было



Порядок работы

- Приготовить растворы CuSO_4 и MgSO_4 : взять 2 пробирки добавить туда немного вещества, взвесить его. Взять мерный стаканчик, взвесить его, налить туда дистиллята, взвесить. Перемешивая смешать воду с веществами.
- Размешать хорошо. Взять пробирку и налить туда BaCl_2 . Взвесить пробирку до и после – посчитать, сколько добавилось раствора.
- У вас три пробирки с растворами: BaCl_2 , CuSO_4 , MgSO_4 . К ним добавляете щелочь (KOH). Нужно знать сколько по массе вы добавили.



Что Вы
наблюдали?



Порядок работы

- Приготовить растворы CuSO_4 и MgSO_4 : взять 2 пробирки добавить туда немного вещества, взвесить его. Взять мерный стаканчик, взвесить его, налить туда дистиллята, взвесить. Перемешивая смешать воду с веществами.
- Размешать хорошо. Взять пробирку и налить туда BaCl_2 . Взвесить пробирку до и после – посчитать, сколько добавилось раствора.
- У вас три пробирки с растворами: BaCl_2 , CuSO_4 , MgSO_4 . К ним добавляете щелочь (КОН). Нужно знать сколько по массе вы добавили. В каждый раствор добавляете H_2SO_4 . Записываете наблюдения.
- В каждый раствор добавляете H_2SO_4 . Записываете наблюдения.

Как это считать?



	CuSO_4	BaCl_2	MgSO_4
Мпорошка	4г	10г р-ра	6г
Мраствора			
	+KOH		
Мраствора			

Все растворы пусть будут иметь концентрацию 20%.

Рассчитайте, сколько веществ вступит в реакцию в граммах.