ФИЛЕВСКИЙ
ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЙ ЦЕНТР
ШКОЛА 2101

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			

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.

$CuSO_4$ – 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.

$CuSO_4 + KOH =$
$MgSO_4 + KOH =$
$BaCl_2 + KOH =$

$CuSO_4 + H_2SO_4 =$
$MgSO_4 + H_2SO_4 =$
$BaCl_2 + H_2SO_4 =$

Что Вы наблюдали?

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. 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.