

Маджид,
Сергей

5-8 КЛАСС

Задание.

В химической лаборатории рассыпались вещества: парафин, крахмал, мел, поваренная соль. Все вещества собрали в одну склянку. На основе физических свойств и, используя минимальное количество химических реактивов, выделите парафин, поваренную соль, крахмал.

- 1) Запишите название выбранных способов, опишите свои действия и обоснуйте их.
- 2) Определите, к каким явлениям, физическим или химическим относятся предложенные вами способы.
- 3) Укажите какое вещество из смеси невозможно выделить и почему?
- 4) С помощью какого вещества можно доказать, что выделенное вещество, является крахмалом. Укажите признак реакции.
- 5) Результаты работы оформите в таблицу:

Название вещества	Название способов, описание действий, их обоснований	Явление (физическое или химическое). Признак химической реакции
Парафин	<i>Парафин выделен из смеси веществ. Воду наливают в склянку, в которой парафин и соль. Парафин всплывает на поверхность, а соль оседает на дно.</i>	<i>Физическое явление.</i> 1,5
Поваренная соль	<i>Поваренная соль выделена из смеси веществ. В склянку добавляют воду, в которой растворены парафин, мел и соль. Парафин всплывает, а мел и соль оседают на дно.</i>	<i>Химическое явление - выпаривание.</i> 1,5
Мел	<i>Мел выделен из смеси веществ. В склянку добавляют воду, в которой растворены парафин, мел и соль. Парафин всплывает, а мел оседает на дно.</i>	<i>Физическое явление.</i> 1,5

1 на спиртовом растворе из-за того, что спирт не растворяется,
и поэтому при растворении вещества только на поверхности
появляется кристаллический осадок.

2. Когда в раствор кристаллы вносят в раствор и много
добавить раствор уксусной кислоты, из-за чего она растворяется
и кристаллы остаются в растворе, что бы предотвратить появление
кристаллов в растворе, нужно добавить еще воды. Из-за
того, что раствор уксусной кислоты имеет белый цвет, поэтому
наличие воды

3. Если вода не добавлена, кристаллы не будут растворяться.

Писаренко
Сергей

5-8-1

- 1) 1- Аммонийный
- 2 - азот
- 3 - нитрат
- 4 - фосфор
- 5 - углерод
- 6 - фосфор

2) 4, 5, 6, 7, 8

(25)

КСР-102
Числовая
серия

(35)

(20,55) + 18,5 экв =
= 395 = 65%

5-8-2

- 1 - сульфат аммония 0,5
- 2 - из аммоний нитрата берется фосфор 0
- 3 и аммоний нитрата берется фосфор 0
- 4 один аммоний фосфор 0,5
- 5 два аммоний фосфора 0,5
- 6 К2 калийный фосфорат 0,5
- 7 нитрат

(25)

фосфор - P_2O_5 экв фосфора - $P_2O_5 \cdot 2H_2O$

5-8-3

