

## 6- ЛАБОРАТОРНОЕ ОБУЧЕНИЕ.

### *Растение в пепле происходящий элементы определение*

Растения получают воду и все минеральные элементы из почвы через корни. они делают. Минеральные вещества в почвенном растворе, в перегное органический и неорганический в соединениях и адсорбируется на почвенных коллоидах происходит в деле. Усвоение ионов зависит не только от растений, но и от этого иона. в почве концентрация, его в почве переключать и земля реакции зависит от.

Четыре элемента составляют 95 процентов элементов в растительных телах: углерод, водород, кислород и азот внешний достаточно. Этот элементы органогены слишком называется Потому что

они есть растение в организме органический веществ (белки, жиры, углеводы) основа внешний достаточно.

Остальные все элементы 5 интерес думать достаточно и они есть растение серый в состав включает.е. растения когда сгорел известен количество пепел мы остались останки.

**▲ Необходимое оборудование и материалы** . Зола, стакан дистиллированной воды, нашатырный спирт 10% раствор. хлористый кислота, 1% ли сульфат кислота, 1%  $\text{Na}_2\text{HPO}_4$  1% - ли  $12(\text{NH}_4)_2\text{MoO}_4$ , 1%

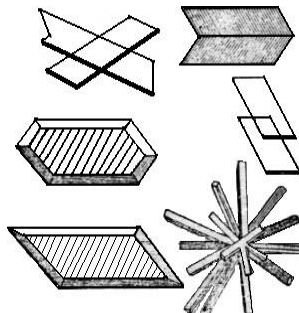
с  $\text{S}(\text{NO}_3)_2$  раствор желтой кровяной соли (железо-калийной кислоты) стеклянная палочка, игла, фильтр бумага, элемент зеркало, пробирки, маленький маленький микроскоп, вентиляционные отверстия, измеренный пробирка.

**▲ Работа или** Опыт для растений серый используется. В пробирку исследуется растение из пепла меньше положить Сверху 2 мл НСИ кислота наливается. Реакция с конца после в пробирке смесь фильтруется. Вот и все из фильтра прошлое в растворе калий, кальций, магний, фосфор, сера и железо элементы иметь-отсутствие элемент окно на сносно другой реакции с использованием определен.

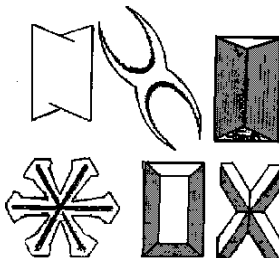
Для этого используйте пипетку от фильтра к одному концу стакана. один уронить капает. Затем элемент из окна второй до края пепел Каплю реагента, используемого для определения элемента, опускают (обе капли должны находиться на расстоянии 1-2 см друг от друга). На зеркале есть два типа капли иглолка с использованием друг другу поклон в виде добавлен. Элемент окно выше капель вот и все добавлен место от высыхания после микроскоп подбудет видно. В этом каждый который реакции мимоходом элементов ему самому особенный Наблюдается образование структурированных кристаллов. Зеркало выше этот два другой капли иглолка с использованием друг другу поклон в виде добавлен. Элемент окно выше капель вот и все добавлен место от высыхания после микроскоп подбудет видно. В этом

каждый который реакции мимоходом элементов ему самому особенный Созданный кристаллы урожай что это было наблюдаемый.

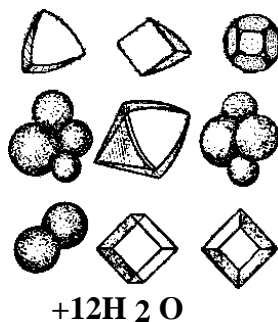
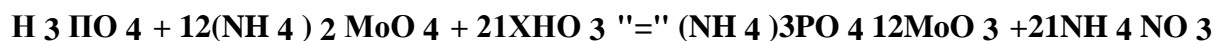
1. Кальций определение для из фильтрата прошлое к решению один уронить сульфат кислота капает. Реакция результат из гипса стрекоза и другой образуются кристаллы. Это указывает на наличие кальция в золе. Реакция следующая идет к:



2. Магний определение для из фильтрата прошлое из решения один уронить принимая капли на стекло предмета и нейтрализовали аммиаком. Тогда к этой капле если взять одну каплю из 1% раствора гидрофосфата натрия и смешать между собой, образует звездчатые и перистые кристаллы. Эта зола содержит элемент магний. что там есть шоу. Реакция следующее идет к:



3. Через фильтрат пропускали раствор молибдата аммония для определения фосфора. капля 1% раствора, приготовленного в азотной кислоте, имеет зеленый цвет круглый, четыре и три окантованный кристаллы урожай будет Этот пепел в составе фосфор что там есть шоу.



4. сера определение для из фильтрата прошлое к решению 1 % ли нитрат кислоты стронций нитрат соль при добавлении маленький желтый красочный круглый кристаллы урожай будет Этот сера что там есть шоу.



5. Для обнаружения железа используют цветную реакцию. Реакция чистая. проведено на окне. Для этого через фильтрат пропускали 1%-ный желто-зольный раствор. кровь соль решение если добавлено пепел цвет (берлинская лазурь) урожай будет

