

БОТАНИКА

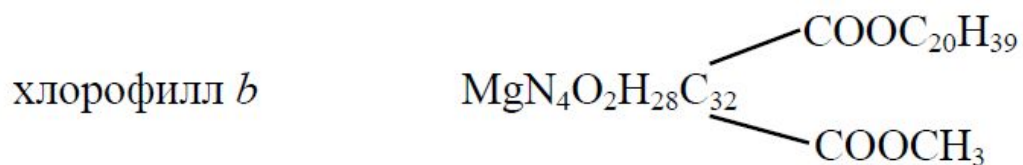
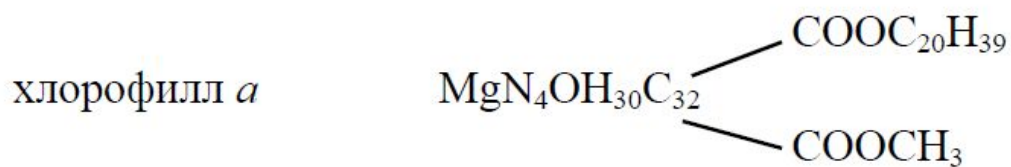
Определение химических свойств
ПИГМЕНТОВ ЛИСТЬЕВ



В листьях есть два типа
ПИГМЕНТОВ:

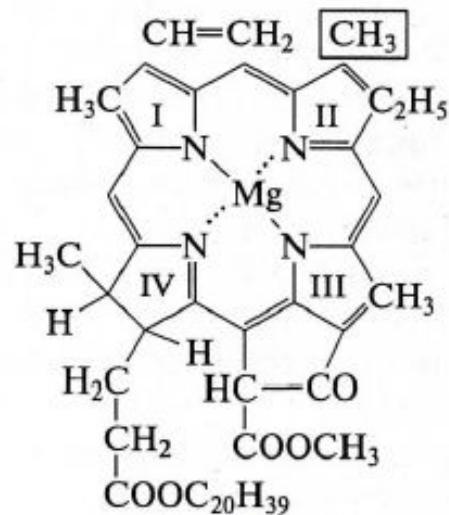
- Хлорофиллы *a* и *b*
- Каротиноиды

Хлорофиллы *a* и *b* по химическим свойствам – сложные эфиры дикарбоновой кислоты хлорфиллина и двух спиртов – метанола и фитола

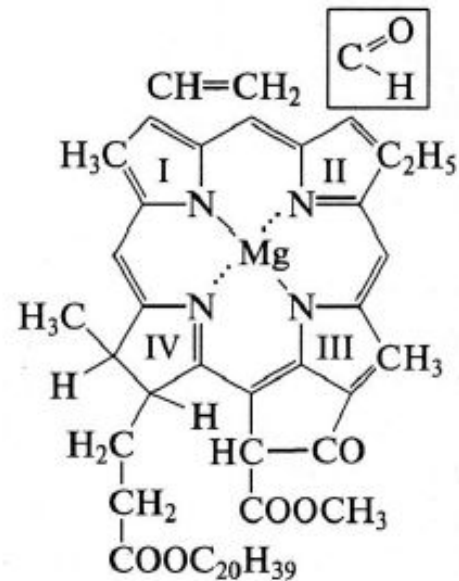


Хлорофилл *b* отличается от хлорофилла *a* тем, что у него ко второму пиррольному кольцу присоединена не метильная, а альдегидная группа, поэтому хлорофилл *b* содержит кислорода на один атом больше, а водорода – на два атома меньше.

Молекулу хлорофилла делят на две части: порфириновое ядро (гидрофильная часть) и фитольный хвост (гидрофобная углеводородная часть). Таким образом, молекула хлорофилла полярна. Эта полярность молекулы обуславливает ее расположение в мембранах хлоропластов.



хлорофилл *a*



хлорофилл *b*

Получение спиртового раствора (вытяжки) ПИГМЕНТОВ

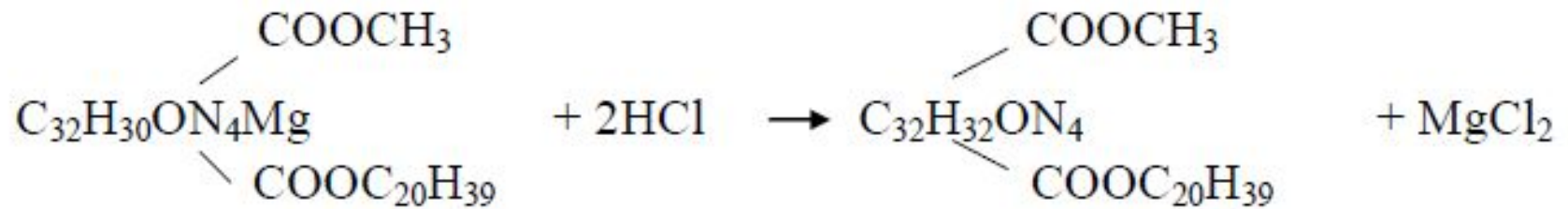
1. Листья растений необходимо измельчить ножницами до мелкого состояния
2. Помещаем в ступку и на крае ложечки добавляем CaCO_3 и немного песка
3. Тщательно протереть, приливая потихоньку этиловый спирт
4. Слить полученный темно-зеленый раствор по стеклянной палочке в воронку с бумажным фильтром и отфильтровать

Разделение пигментов по Краусу.

1. В 2 пробирки наливают 2-3 мл спиртового экстракта пигментов
2. Наливают в те же пробирку 3-4 мл гептана
3. Содержимое пробирок встряхивают, закрыв ее пробкой и дают отстояться
4. Зарисовываем окраску слоев и указываем распределение пигментов

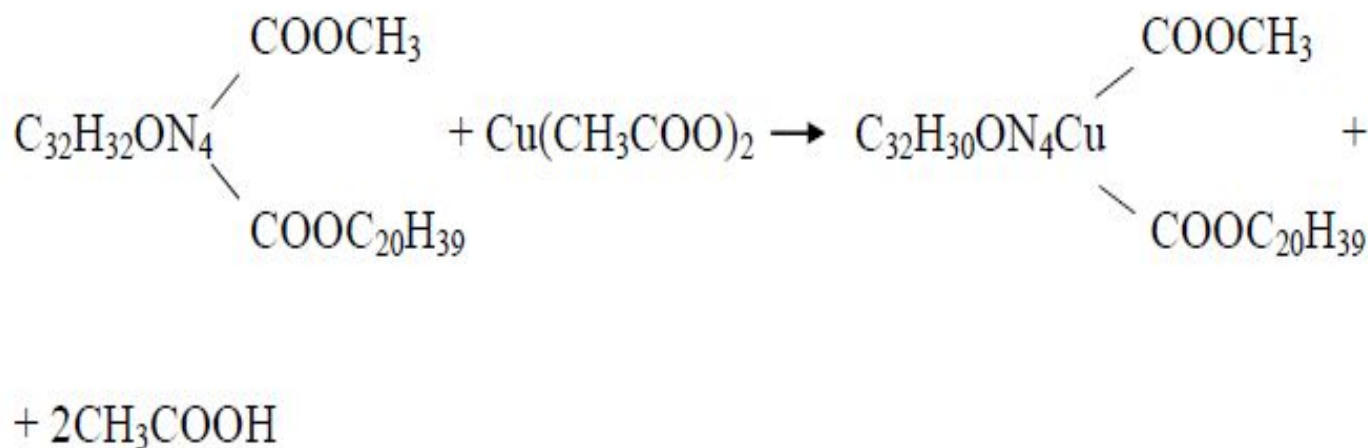
Получение феофитина

1. В две пробирки со спиртовой вытяжкой добавляем по 1-2 капли HCl 10%
2. Взбалтываем



Обратное замещение водорода атомом металла (Cu, Hg, Zn)

1. В одну из пробирок со спиртовой вытяжкой и феофитином вносим несколько кристаллов ацетата меди.
2. Нагреваем раствор на водяной бане до кипения
3. Зарисовываем окраску полученного раствора



Спасибо за внимание!

