Необходима качественная реакция на глюкозу. При помощи этой реакции можно выявить наличие глюкозы в маленьких количествах. Результат реакции на глюкозу - вещество кирпичного цвета. Эта реакция подходит только на выявление глюкозы.

1. Берём любой фрукт и выживаем сок. Добавляем к нему сначала сульфат меди - CuSO_4 , а потом гидроксид натрия -  NaOH . Вот реакция:

2NaOH+CuSO_4=Cu(OH)_2+Na_2SO_4

Полученный гидроксид меди - Cu(OH)_2  реагирует на глюкозу - C_6H_1_2O_6 .

2. Полученный в пробирке раствор прогреваем. В результате прогревания гидроксид меди - Cu(OH)_2 с глюкозой  - C_6H_1_2O_6 . Вот реакция: C_6H_1_2O_6+Cu(OH)2=C_6H_1_2O_7+CuOH

 - в результате этой реакции в растворе образуется осадок жёлтого цвета. Но как такового жёлтого осадка не видно, но раствор зелёного цвета. Это потому, что жёлтый осадок  ещё не смешался с синим цветом непрореагирующего  .

3. Из-за разложения CuOH  раствор приобретает кирпичный цвет. Вот реакция разложения:

 .2CuOH=H_2O+Cu_2O