

Примена хемијских реакција у криминалистици :

(сребро-нитратна клопка)

- Задатак криминалистике је:

- да открије починиоца кривичног дела,

- да сакупи доказе које ће суд прихватити, а одбрана окривљеног неће моћи да оспори.

Да би се то постигло примењују се различити поступци, међу којим су многи хемијски, такозване "хемијске клопке".

Хемијске клопке морају да испуњавају следеће опште услове:

1. Супстанце које се користе не смеју да буду отровне,
 2. Лако се детектују,
 3. Тешко се уклањају са руку, одеће и обуће,
 4. Постојање супстанце на инкриминисаним местима (местима злочина) може се лако и убедљиво документовати (за потребе предстојећег суђења).
- Људска кожа, без обзира колико суво изгледала, увек је прекривена знојем, који се излучује из знојних жлезда. То се односи и на прсте на рукама и дланове. Главни састојак зноја (поред воде) је натријум-хлорид (кухињска со). У малим количинама у зноју има и других супстанци. Ако рука дође у контакт са сребро-нитратом одиграће се хемијска реакција у којој настаје тешко растворан сребро-хлорид. Под утицајем светлости долази до нових реакција и стварања сребра. Настало сребро се таложи дубоко у порама коже и не може се уклонити прањем. Особи која је додиривала предмете на које је нанет сребро-нитрат на рукама ће се створити тамне мрље. То се неће догодити одмах, него после неколико сати или неколико дана, зависно од тога колико је кожа била изложена светлости.
- **Питања на која треба одговорити :**
1. Какви морају да буду докази које које које ће суд прихватити ?
 2. Која су својства супстанци које се користе у хемијским клопкама ?
 3. Шта се дешава кад рука дође у контакт са сребро –нитратом ?