

## INDICATORE DI ADSORBIMENTO

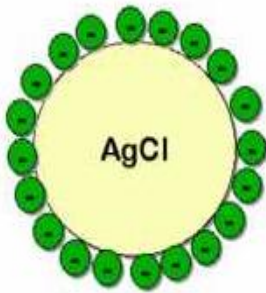
### LA FLUORESCEINA ( METODO FAJANS)

L'**adsorbimento** è un fenomeno in cui molecole o atomi formano un legame chimico o instaurano un'interazione di tipo fisico (attraverso forze di Van der Waals), all'**interfase**, spesso solido-liquido o solido-gassoso. L'adsorbimento è un processo in cui le molecole adsorbite perdono in parte i loro gradi di libertà traslazionali, non vibrazionali e rotazionali, legandosi alla superficie.

L'adsorbimento non va confuso con l'**assorbimento**:

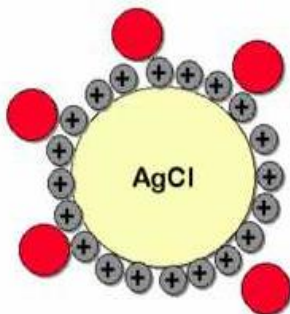
- Se l'assorbimento avviene solo alla **superficie** si parla più specificatamente di **adsorbimento**
- Se l'assorbimento avviene entro la **materia** (per cui una sostanza è incorporata e trattenuta in un'altra) si parla di **assorbimento**.

### Prima del punto equivalente



Cloruro è in eccesso :  $\text{Cl}^-$   
Ed è lo ione primario adsorbito sul precipitato di AgCl.  
Quindi: la superficie esterna del precipitato è **NEGATIVA** e impedisce l'arrivo dell'indicatore.

### Passato il punto equivalente



Lo ione  $\text{Ag}^+$  è in eccesso.  
Ed è lui lo ione adsorbito primario.  
Quindi la superficie esterna del precipitato adesso è **positiva** e consente l'avvicinamento dell'indicatore.