

Activité 2 – Interprétation microscopique de mécanismes réactionnels

1. Aspect macroscopique :

A : Substitution (de Cl par I) B : Addition C : Addition (de OH et H sur la dble liaison)

D : Substitution (d'un H de NH2 par CH3-COO-) E : Pas de nom particulier F : Elimination (d'un H et de Cl)

2. Aspect microscopique :

Les élèves n'ont pas à savoir pourquoi un site agit sur un autre ! Ils ont juste à essayer de mettre les flèches entre sites pour que les réactifs donnent les produits.

Raisonnement ainsi : dessiner les liaisons qui sont rompues. L'atome qui vient de récupérer cette liaison est riche (en électrons), celui qui l'a perdu est pauvre. Un autre « riche » va donc pouvoir « donner » son doublet à ce nouveau pauvre pour former une liaison !

