

Mécanisme réactionnel et stratégie de synthèse

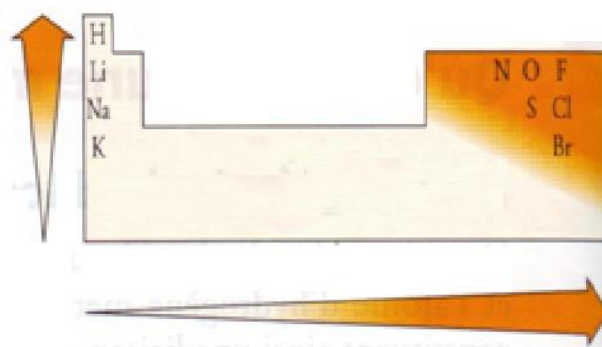
Protection de fonctions : Si au cours d'une réaction plusieurs groupes caractéristiques réagissent, alors qu'on veut n'en faire réagir qu'un seul, on est amené à utiliser des groupes protecteurs.

Il y a 3 étapes pour ces réactions :

- Protection
- Réaction
- Déprotection

❖ Électronégativité d'un élément :

Certains atomes sont plus avides d'électrons que d'autres. On dit qu'ils sont plus électronégatifs. Les éléments les plus électronégatifs se situent dans la partie droite et haute de la classification périodique.



❖ Sites donneurs de doublets d'électrons

Dans une molécule, un atome porteur de doublets non liants ou porteur d'une charge électrique (même partielle) négative constitue un site donneur de doublet d'électrons. Une liaison multiple constitue également un site donneur d'électrons.

❖ Sites accepteurs de doublets d'électrons

Dans une molécule, un atome porteur d'une charge électrique (même partielle) positive constitue un site accepteur de doublet d'électrons.

❖ Représentation d'un mouvement d'un doublet d'électrons

Lors d'une réaction entre un site donneur et un site receveur, on représente le mouvement de doublet d'électrons par une flèche courbe allant du site **donneur** au site **receveur pour une formation** et de la **liaison vers l'atome le plus électronégatif pour une rupture**.

