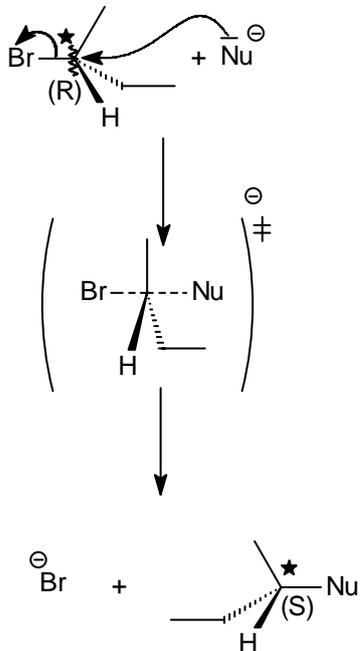


## FICHE SN<sub>2</sub> ET E<sub>2</sub>

Principe : La liaison C-X ne se rompt qu'avec l'assistance, nucléophile, ou basique indirecte  
=> une seule étape à **2** réactifs actifs.

### Réactif NUCLEOPHILE : noté Nu<sup>-</sup>



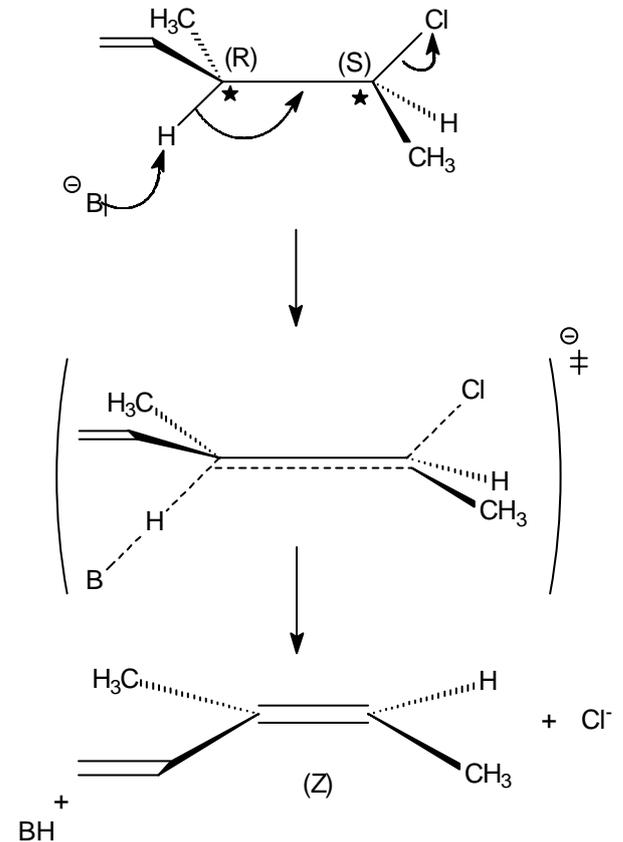
- ♦ 1 seule étape
- ♦ INVERSION de WALDEN

=>La réaction est STEREOSPECIFIQUE ,

**Il s'est produit une SN<sub>2</sub>,  
énantiospécifique**

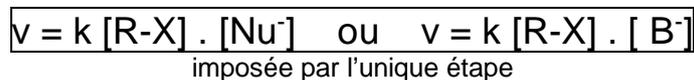
### Réactif BASE : noté B<sup>-</sup>

ATTENTION : conformation ANTIPERIPLANAIRE :



- ♦ 1 seule étape
  - ♦ Contrôle thermodynamique =>  
**plus stable majoritaire** ( comme E<sub>1</sub>)
  - ♦ (S)(R) et (R)(S) → (Z)
  - ♦ & (R)(R) et (S)(S) → (E) :
- =>La réaction est DIASTEREOSPECIFIQUE

**Il s'est produit une E<sub>2</sub>,  
sous contrôle thermodynamique,  
diastéréospécifique**



La compétition SN / E existe, en ordre 2 comme en ordre 1, selon la force Base / Nu .