

# SN2

## Reação de substituição

### Conceito

Denominamos SN2 pois tanto o grupo Haletos quanto o Nucleófilo interferem diretamente na velocidade da reação.

### Solvente

Polar – Aprótico, ou seja, não há hidrogênio ligado a um átomo mais eletronegativo.

### Velocidade

Ocorre mais rapidamente em metilas, carbonos primários, carbonos secundários, porém não reagem com terciários.

### Solventes Ap

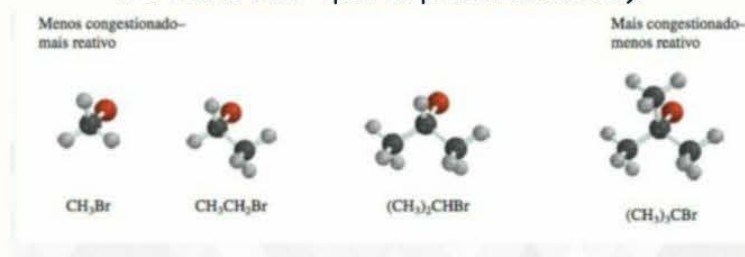
DMSO, DME, Acetona

### Grupos de Saída

A velocidade de um GP vai contra a eletronegatividade, a favor do raio atômico (TSO<sup>-</sup> é o mais reativo).

### S/E em SN2

A configuração S e E, em SN2 irá inverter o produto em relação ao reagente. S e E são usados para cadeias abertas, já cis e trans são usados para cadeias cíclicas (quando há carbono quiral para ambos).



Carbonos terciários têm congestionamento de elétrons.

### Nucleofilos

São bases de Lewis, com elétrons para doar

Fortes:  $\text{OH}^-$ ,

Fracos:  $\text{H}_2\text{O}$ ,

$\text{MeO}^-$ ,  $\text{EtO}^-$

$\text{MeOH}$ ,  $\text{EtOH}$

