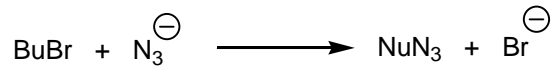
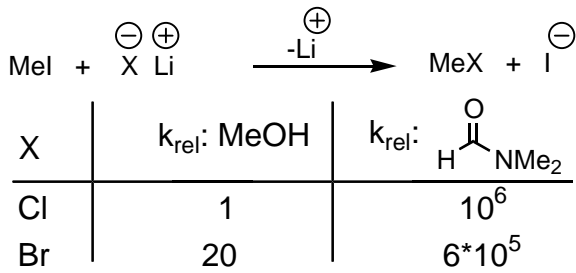
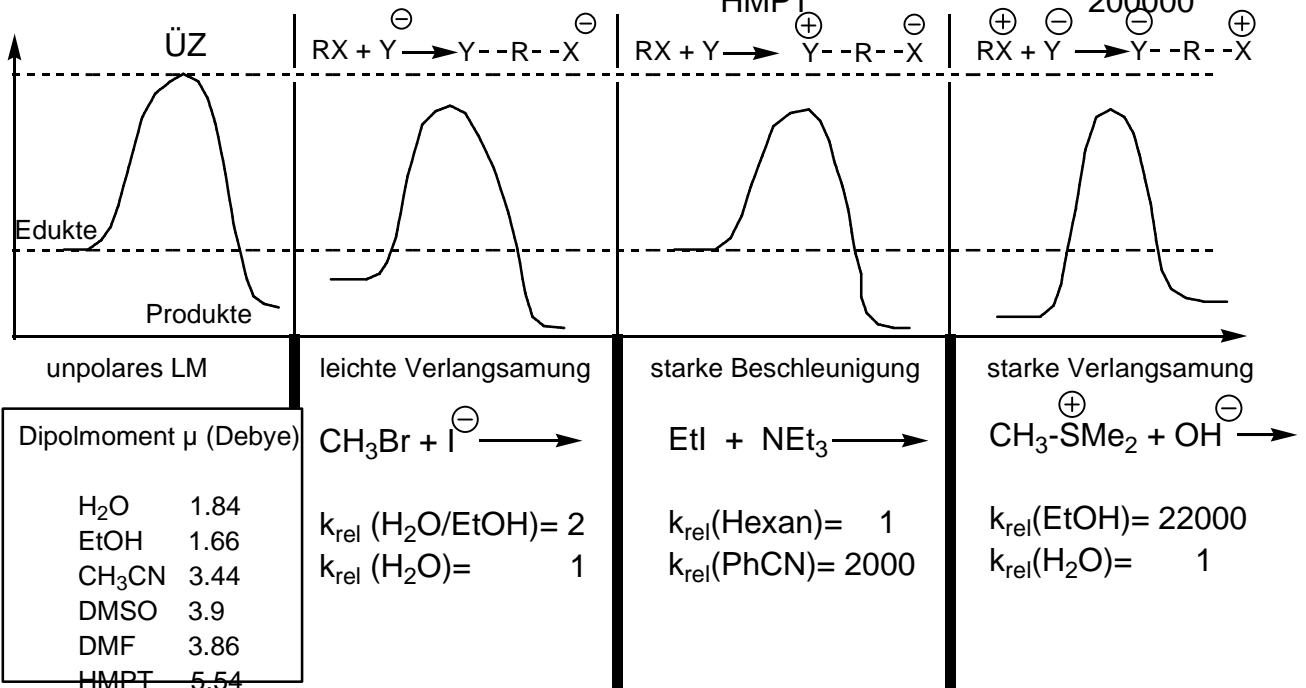


2.2.4 Solvenseffekte:



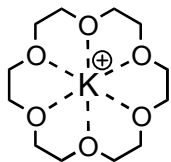
| Solvanz | $k_{\text{rel}}$ |
|---------|------------------|
| MeOH    | 1                |
| DMSO    | 1300             |
| DMF     | 2800             |
| MeCN    | 5000             |
| HMPT    | 200000           |



Reaktionen in der Gasphase:  $\text{F}^{\ominus} > \text{Cl}^{\ominus} > \text{Br}^{\ominus}$ ;  $\text{OH}^{\ominus} > \text{RO}^{\ominus} > \text{RS}^{\ominus}$

Reaktivität in aprotischen LM ist die gleiche wie in der Gasphase:  $\text{F}^{\ominus} > \text{Cl}^{\ominus} > \text{Br}^{\ominus} > \text{I}^{\ominus}$

Kronenether:



[18]-Krone-6  
ideal für die Komplexierung von  $\text{K}^{\oplus}$   
 $\text{KMnO}_4$  kann mit [18]-Krone-6 in Benzol gelöst werden

Phasentransfer - Katalyse:

