Curva di titolazione acido debole monoprotico con base forte

La forma della curva di titolazione dipende sia dalla concentrazione iniziale dell'acido debole (C_a) che dalla sua forza (K_a).

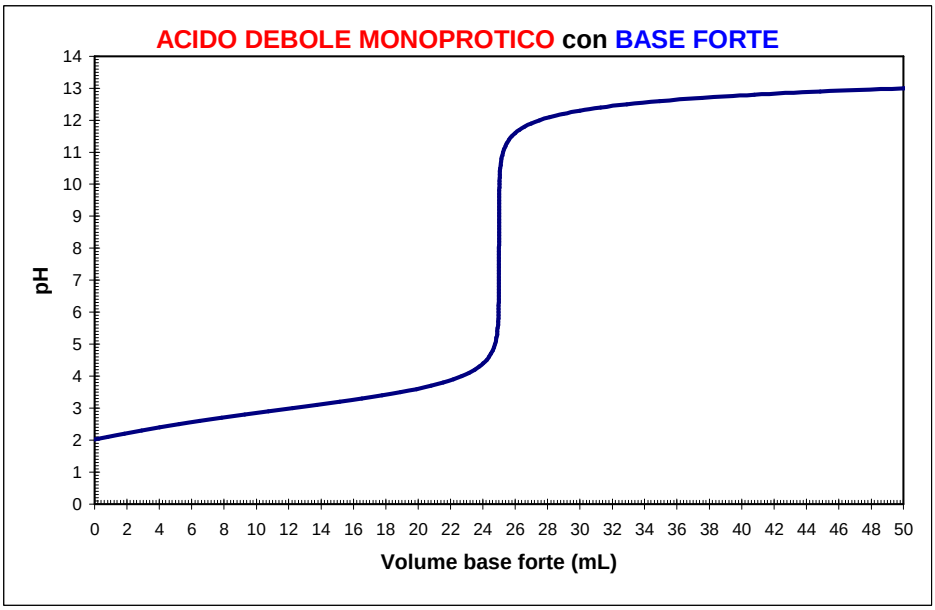
A parità di C_a:

1. se la K_a diminuisce, il pH iniziale aumenta;
2. se la K_a diminuisce, il tratto iniziale prima della zona tampone è più ripido;
3. se la K_a diminuisce, il salto di pH in prossimità del p.e. diminuisce;
4. il pH al p.e. è sempre maggiore di 7 ed aumenta al diminuire della K_a.

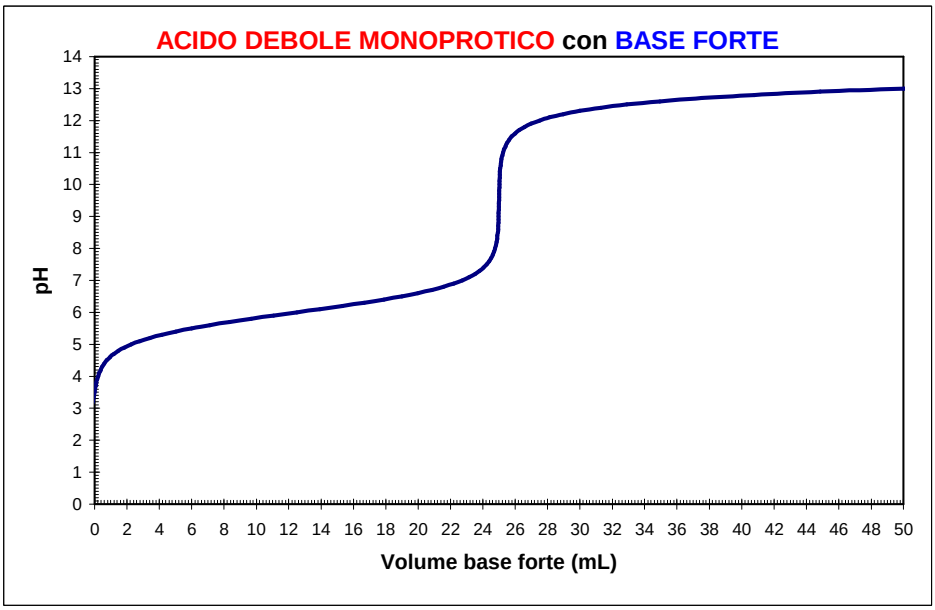
A parità di K_a:

5. se la C_a diminuisce, il pH iniziale aumenta;
6. se la C_a diminuisce, il tratto iniziale prima della zona tampone è meno ripido;
7. se la C_a diminuisce, il salto di pH in prossimità del p.e. diminuisce;
8. il pH al p.e. è sempre maggiore di 7 e diminuisce al diminuire della C_a

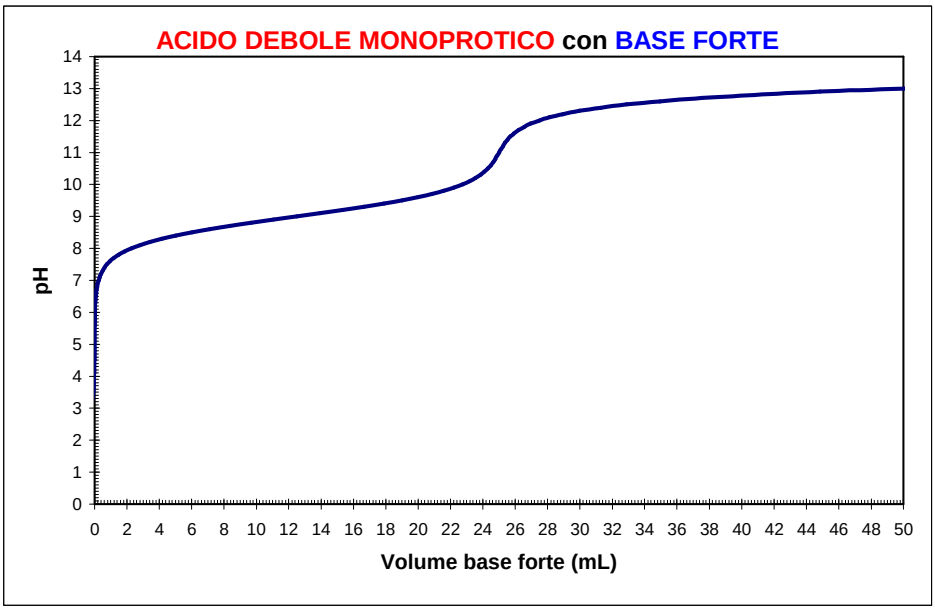
BASE FORTE		
concentrazione	1,0E-1	mol/L
volume al p.e.	25,0	mL
ACIDO DEBOLE MONOPROTICO		
concentrazione	1,0E-1	mol/L
volume	25,0	mL
K_A	1,0E-3	
K_A x C_A	1,0E-4	



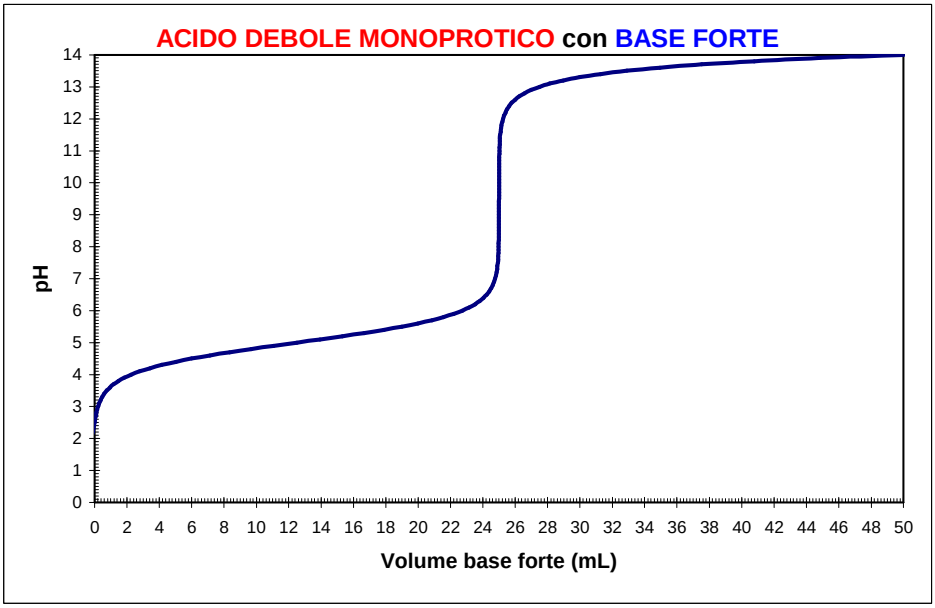
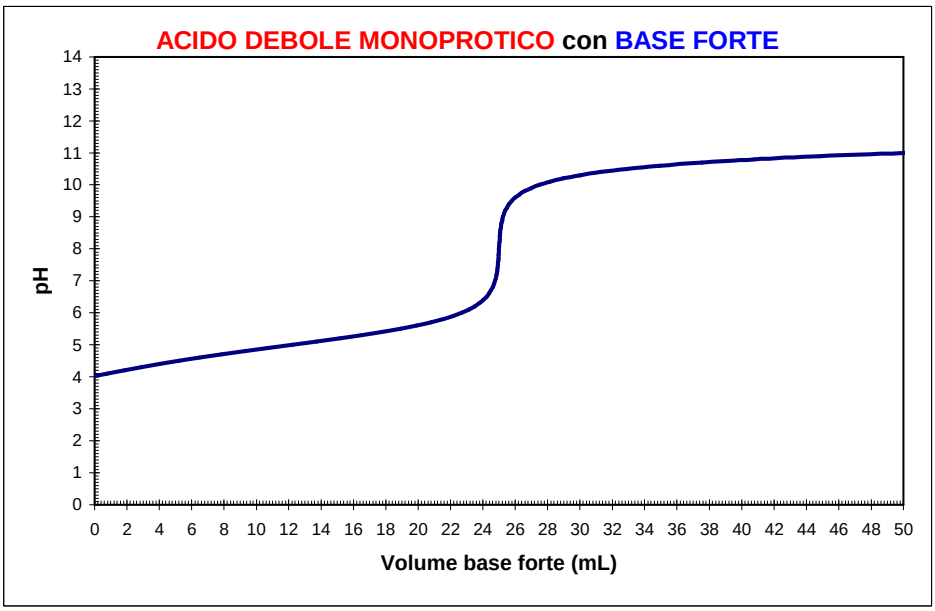
BASE FORTE		
concentrazione	1,0E-1	mol/L
volume al p.e.	25,0	mL
ACIDO DEBOLE MONOPROTICO		
concentrazione	1,0E-1	mol/L
volume	25,0	mL
K_A	1,0E-6	
K_A x C_A	1,0E-7	



BASE FORTE		
concentrazione	1,0E-1	mol/L
volume al p.e.	25,0	mL
ACIDO DEBOLE MONOPROTICO		
concentrazione	1,0E-1	mol/L
volume	25,0	mL
K_A	1,0E-9	
K_A x C_A	1,0E-10	



BASE FORTE		
concentrazione	1,0E+0	mol/L
volume al p.e.	25,0	mL
ACIDO DEBOLE MONOPROTICO		
concentrazione	1,0E+0	mol/L
volume	25,0	mL
K_A	1,0E-5	
K_A x C_A	1,0E-5	



BASE FORTE		
concentrazione	1,0E-3	mol/L
volume al p.e.	25,0	mL
ACIDO DEBOLE MONOPROTICO		
concentrazione	1,0E-3	mol/L
volume	25,0	mL
K_A	1,0E-5	
K_A x C_A	1,0E-8