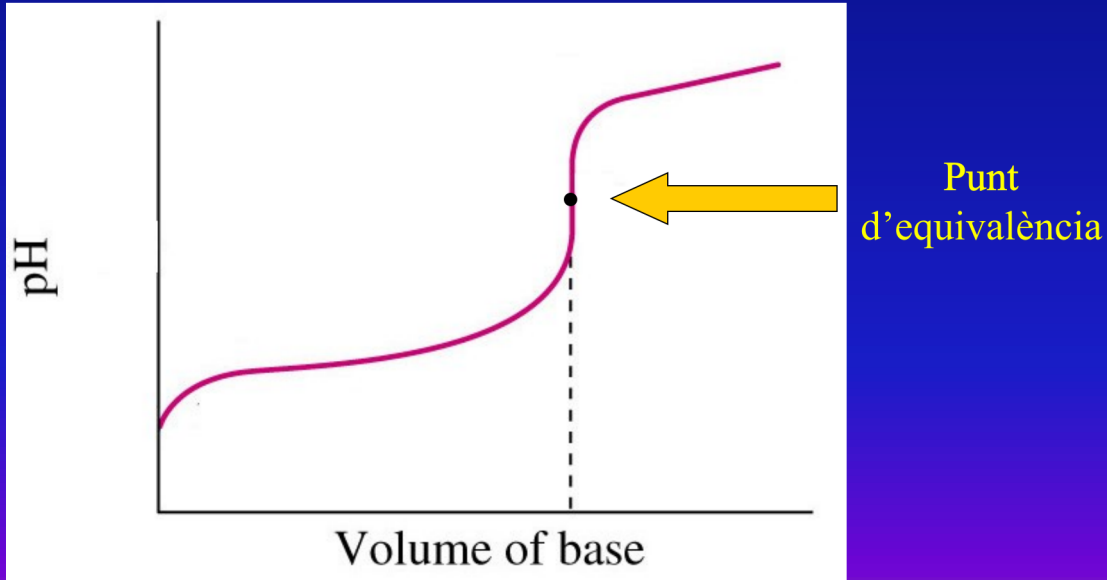


Com sé quan he arribat al punt d'equivalència?

Corba de valoració: Representació del pH en funció del volum afegit.



Quin és el pH del punt d'equivalència?

- Si valoro àcid fort amb base forta (o a l'inrevés) $\Rightarrow \text{pH} = 7$
- Si valoro àcid dèbil amb base forta $\Rightarrow \text{pH} > 7$
- Si valoro base dèbil amb àcid fort $\Rightarrow \text{pH} < 7$

Com calcular el pH d'aquest punt o de qualsevol punt de la corba?

Amb el tractament exacte (apartat 5).

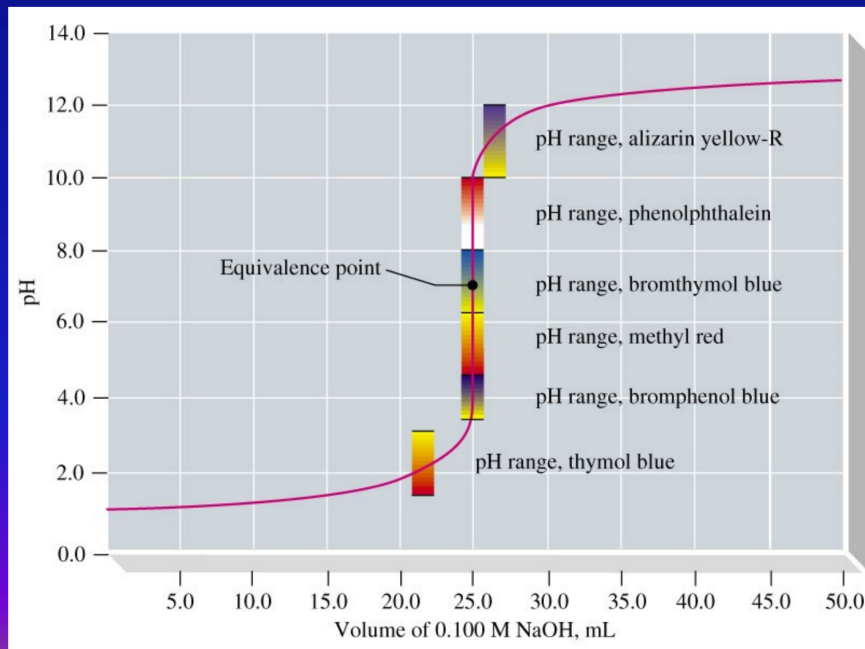
Com sé que he arribat al punt d'equivalència sense necessitat de representar la corba de valoració sencera?

Mitjançant un indicador apropiat.

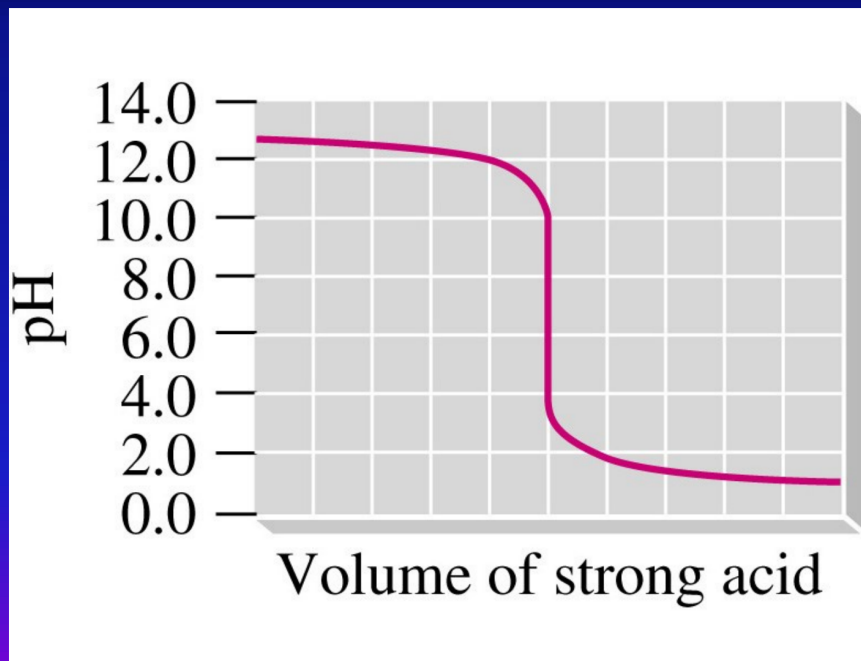
Apropiat: que canviï de color just quan la reacció arriba al punt d'equivalència.

Clau: que l'interval de viratge de l'indicador coincideixi amb el salt de pH que es produeix quan arribem al punt d'equivalència.

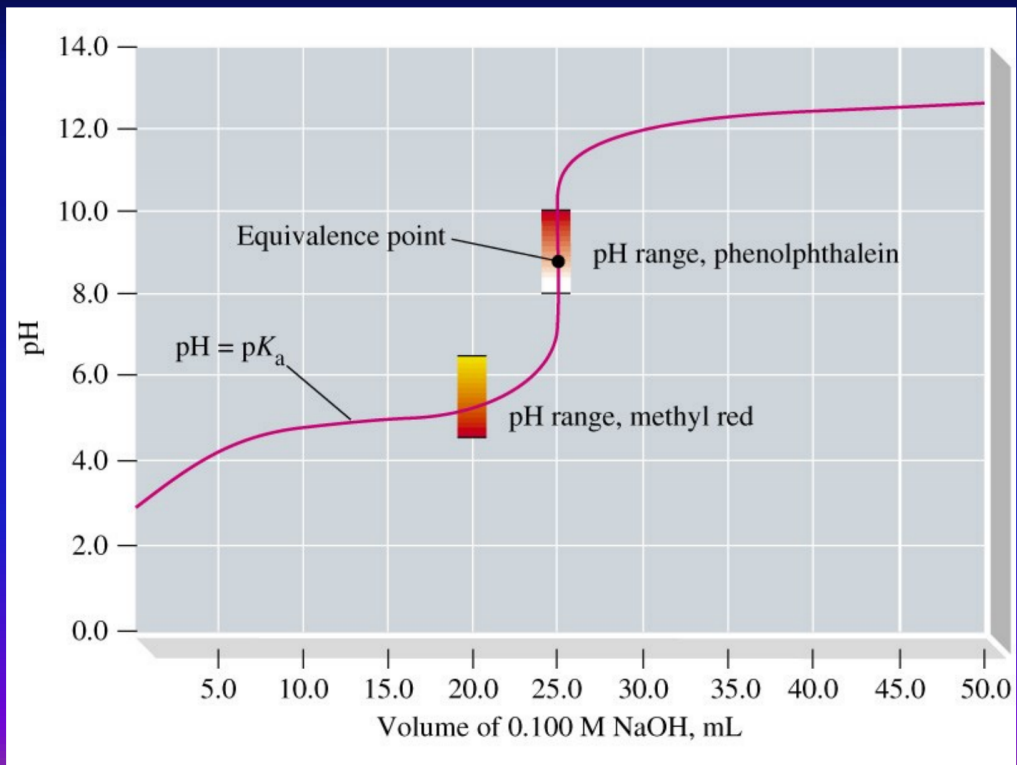
p.ex.: valoració d'un àcid fort amb una base forta



Corba de valoració d'una base forta amb un àcid fort:



Corba de valoració d'un àcid dèbil amb una base forta:



Corba de valoració d'un àcid dipròtic amb una base forta:

