



Il punto equivalente (p.e.) della titolazione si trova nel tratto di curva in cui si verifica una grande variazione di pH per una piccola aggiunta della soluzione contenuta in buretta.

All'interno del "salto di pH" è compreso il punto equivalente della titolazione, definito anche, dal punto di vista operativo, quel punto in cui si verifica la massima variazione di pH per la più piccola aggiunta della soluzione contenuta in buretta.

Per ricavare graficamente il punto di fine titolazione sulla curva di titolazione esistono vari metodi, il più semplice dei quali consiste nel ridurre i tre tratti di curva in altrettanti tratti rettilinei e individuare il punto di massima pendenza nel tratto centrale.

Il procedimento da seguire per ciascuno dei "salti di pH" è il seguente:

- prolungare con linea retta i tre tratti della curva di titolazione,
- misurare la lunghezza del tratto rettilineo centrale AB ed individuare la sua metà, segnando il punto C sulla curva di titolazione: esso rappresenta il p.f.t.,
- proiettare il punto C con linea tratteggiata perpendicolare sull'asse delle ascisse e leggere sulla scala il volume di NaOH al p.f.t.,