Äquivalenzpunkt

T. Arndt

Bioscientia Institut für Medizinische Diagnostik GmbH,
Ingelheim, Deutschland

Synonym(e) [Stöchiometrischer Punkt](#); [Endpunkt](#), [theoretischer](#)

Englischer Begriff equivalence point

Definition Zustand der [▶ Titration](#), bei dem die Menge der relevanten Inhaltsstoffe (Titrator) der zugeführten Titrierflüssigkeit derjenigen der titrierten Substanz (Titrant) chemisch äquivalent ist.

Beschreibung Bei einer Säure-Basen-Titration handelt es sich um jenen Punkt, bei dem äquivalente Mengen der Reaktanden, z. B. H^+ und OH^- , in der Analysenlösung vorliegen („Neutralpunkt“). Der Äquivalenzpunkt einer Titration muss direkt erkennbar sein oder leicht erkennbar gemacht werden können. Dies kann durch Indikatoren, die bei einem bestimmten pH-Wert der [▶ Analysenlösung](#) ihre Farbe ändern oder durch verschiedene spektrometrische ([▶ Spektrometrie/Spektroskopie](#)) und elektrochemische Methoden erfolgen.

Literatur

Latscha HP, Linti GW, Klein HA (2004) Analytische Chemie. Chemie – Basiswissen III. Springer, Berlin/Heidelberg/New York