

## Glosarium

<b>Akseptor proton</b>	: Zat penerima proton $H^+$ disebut juga basa Bronsted-Lowry.
<b>Amfiprotik</b>	: Spesi (molekul/ion) yang dapat melepas atau menerima proton.
<b>Anion</b>	: Ion negative (Misalnya $Cl^-$ , $OH^-$ , ...)
<b>Asam</b>	: Zat yang mempunyai rasa asam ; Zat yang memerahkan kertas lakmus biru; Zat yang menghasilkan ion $H^+$ dalam air; Zat pelepas proton, $H^+$ .
<b>Asam konjugat</b>	: Zat yang terbentuk ketika basa menerima ion hidrogen; Asam yang dapat melepas ion hidrogen dan berubah menjadi basa
<b>Asam kuat</b>	: Asam yang terionisasi sempurna (100%), menghasilkan $H^+$ dalam air.
<b>Asam lemah</b>	: Asam yang terionisasi tidak sempurna (hanya $\leq 10\%$ ), menghasilkan $H^+$ dalam air.
<b>Basa</b>	: Zat yang mempunyai rasa pahit; Zat yang dapat membirukan kertas lakmus merah.
<b>Basa konjugat</b>	: Zat yang terbentuk ketika asam melepas ion hidrogen; Basa yang dapat menerima ion hidrogen dan berubah menjadi asam.
<b>Basa kuat</b>	: Basa yang terionisasi sempurna menghasilkan $OH^-$ dalam air.
<b>Basa lemah</b>	: Basa yang terionisasi tidak sempurna menghasilkan $OH^-$ dalam air.
<b>Bilangan oksidasi</b>	: Bilangan yang menunjukkan jumlah elektron dilepas atau diterima suatu atom ketika berada dalam senyawa.
<b>Derajat ionisasi</b>	: Jumlah zat yang mengurai menjadi ion per jumlah zat mula-mula.
<b>Indikator</b>	: Zat penunjuk asam atau basa.
<b>pH</b>	: Logaritma negatif ion hidrogen dalam larutan ( $-\log [H^+]$ )