

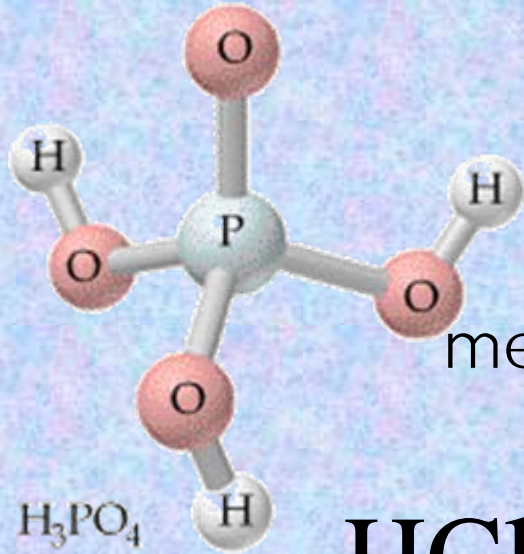
BAB 6

Dedicated solutions for storage and
handling of all types of liquid chemicals
24 hours, 7 days service

ASAM DAN BASA

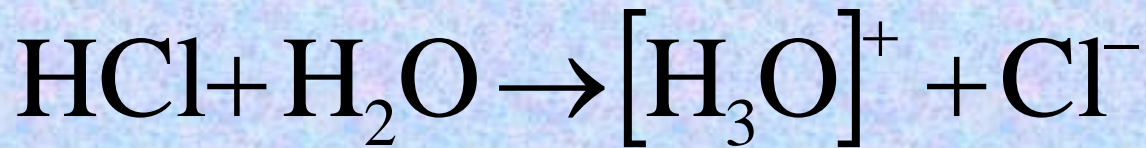
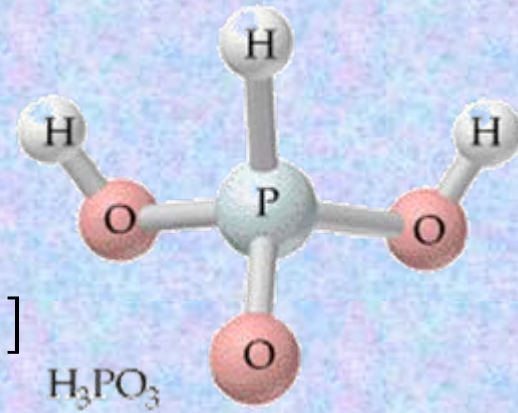
The Specialists

**DUPEG
HAMBURG**



ASAM

merupakan donor proton $[H^+]$



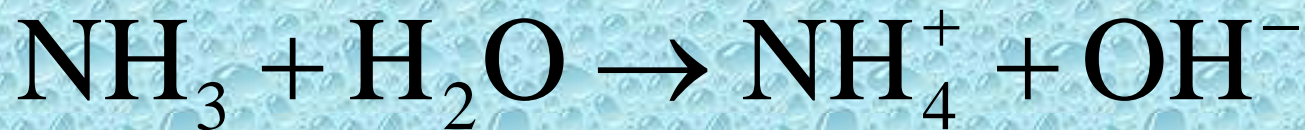
Sifat Senyawaan Asam :

- Mengubah kertas lakmus biru menjadi merah
- Bereaksi dengan logam aktif menghasilkan gas Hidrogen
- Rasanya masam
- Bereaksi dengan basa menghasilkan air dan senyawa garam

BASA



akseptor proton, dalam air melepaskan ion $[\text{OH}^-]$



Sifat Senyawaan Basa :

- Mengubah kertas lakmus merah menjadi biru
- Terasa licin jika mengenai kulit
- Rasanya getir
- Bereaksi dengan basa menghasilkan air dan senyawa garam

SENYAWAAN ASAM/BASA KUAT DAN LEMAH

Penggolongan

berdasarkan aktivitas hidrogen/derajat ionisasinya (α) dalam air

ASAM/BASA KUAT

Dalam air terionisasi sempurna

Contoh : HNO_3 , H_2SO_4 , HCl (Asam kuat)

NaOH , KOH , $\text{Ca}(\text{OH})_2$ (Basa kuat)

ASAM/BASA LEMAH

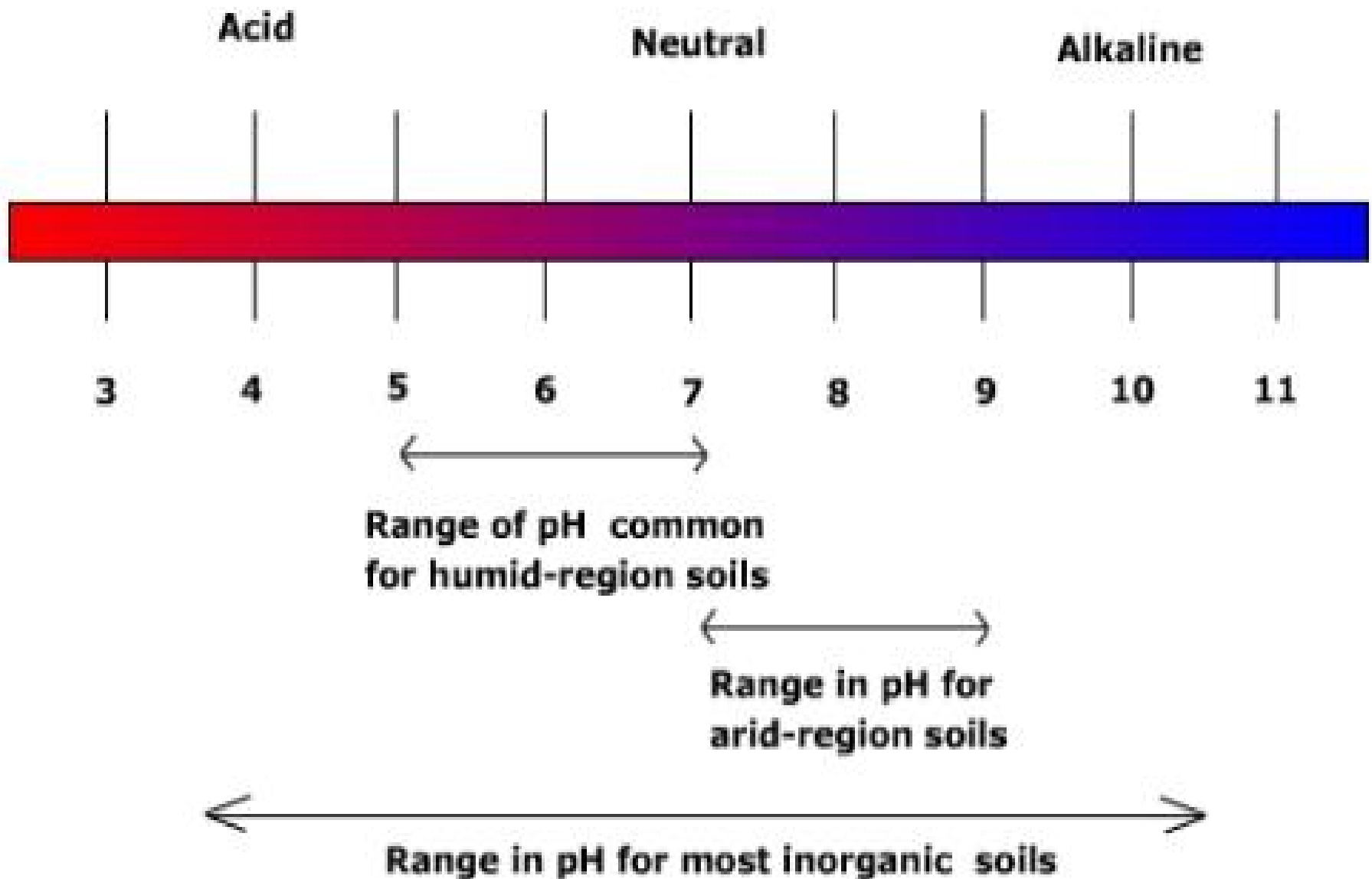
Dalam air terionisasi sebagian

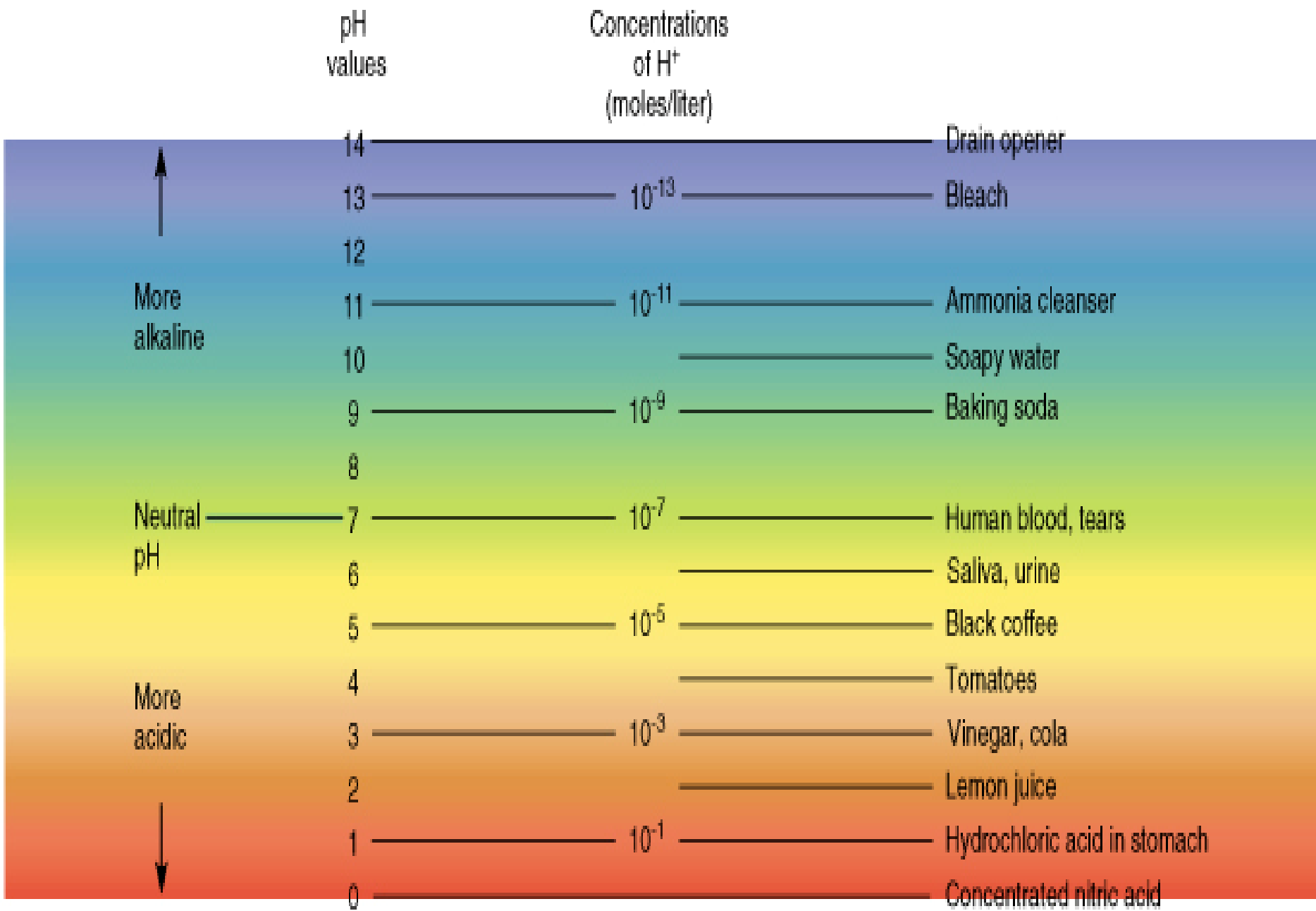
Contoh : CH_3COOH , H_3PO_4 , H_2CO_3 (Asam lemah)

NH_4OH (Basa lemah)



SKALA pH





ANTASIDA



- Senyawaan basa untuk mengatasi hiperasiditas
- Efektif jika digunakan dalam dosis rendah

Contoh antasida	Efek pemakaian dosis tinggi
1. NaHCO_3	alkalosis
2. CaCO_3	Kesulitan buang air besar
3. $\text{Al}(\text{OH})_3$	Kesulitan buang air besar
4. MgCO_3 / $\text{Mg}(\text{OH})_2$	

ASAM, BASA DAN KESEHATAN MANUSIA

- Asam dan Basa kuat sangat berbahaya bagi kesehatan
- Dapat menyebabkan kerusakan yang bersifat korosif pada saluran pernafasan dan jaringan pada mata

Contoh : phosgene

