ASAM & BASA



Asam bersifat korosif, artinya menyebabkan kerusakan kulit, mata, dan organ pernapasan. Contoh asam-asam kuat berbahaya diantaranya, asam klorida(HCl), asam nitrat, dan asam sulfat(H2 SO4).

- 01 Asam Lambung
- 02 Lemon
- 03 Apel
- 04 Tomat
- 05 Kopi
- 06 Susu
- 07 Air Bening
- 08 Telur
- 09 Baking Soda
- 10 Sabun
- 11 Cairan Amonia
- 12 Pemutih
- 13 Pembersih Keran
- 14 Cairan Alkali

01 - 06 (Asam)

Larutan kimia bersifat asam memiliki pH antara 0-6. Semakin rendah skala pH, maka semakin asam larutan tersebut.



07

Netral, tidak asam dan tidak basa

08 - 14 (Basa)

Sedangkan larutan kimia yang bersifat basa memiliki pH yang lebih besar, yakni 8 sampai 14. semakin tinggi skala basa, maka semakin basa larutan tersebut.



Basa memiliki ion hidroksida, OH−. Basa kuat dan pekat dapat menyebabkan luka bakar, misalnya natrium hidroksida(NaOH), kalium hidroksida(KOH), dan magnesium hidroksida.

LIVEWORKSHEETS

Versi Digital

ASAM & BASA



A Tuliskan contoh bahan-bahan sesuai dengan pH yang dimilikinya pada kolom yang disediakan!

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14

B Jawablah pertanyaan-pertanyaan tentang asam dan basa di bawah ini dengan tepat dan benar!

1 Bahan-bahan yang mengandung pH asam biasanya memiliki pH diantara .....
.....





2 Bahan-bahan yang mengandung pH asam biasanya memiliki pH diantara .....
.....

3 Asam yang kuat berbahaya karena bersifat korosif. Tuliskan tiga contoh asam kuat tersebut! .....
.....





4 Basa yang kuat dan pekat dapat menyebabkan luka bakar. Tuliskan tiga contoh basa kuat tersebut! .....
.....

LIVEWORKSHEETS