

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(H_2SO_4).

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

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.

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!

.....