

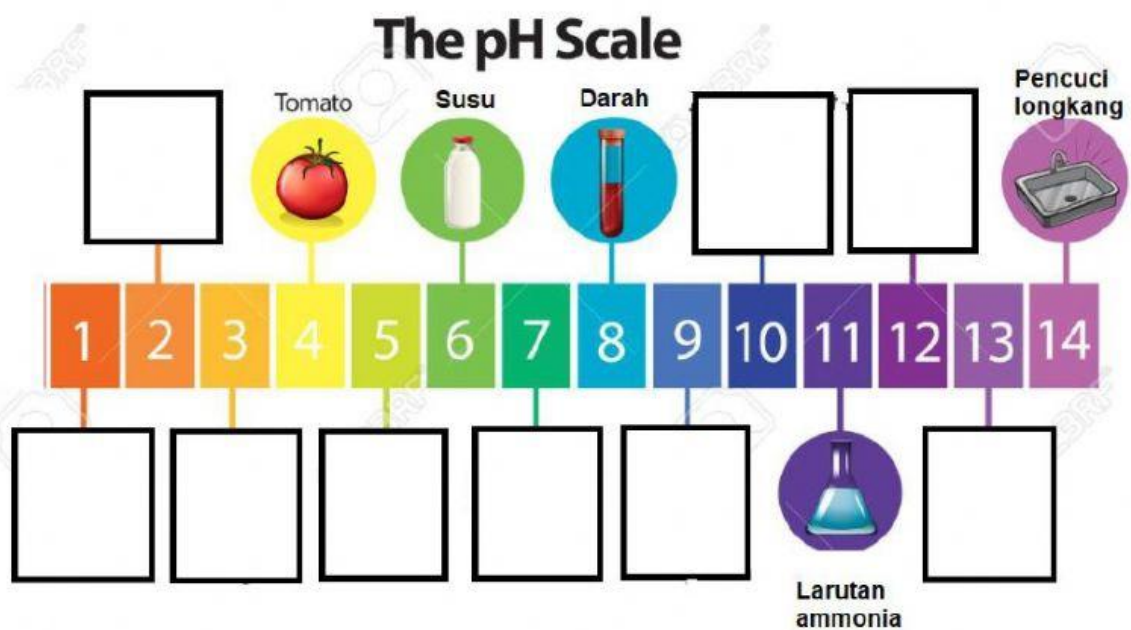
Subtopik 6.1 : Sifat Asid dan Alkali

1. Lengkapkan jadual maklumat di bawah dengan perbandingan sifat antara sifat asid dengan alkali. (TP1) – Rujuk buku teks sains tingkatan 2 muka surat 128.

PERSAMAAN		
Bersifat _____ Menunjukkan sifat dengan kehadiran _____		
PERBEZAAN		
ASID	CIRI-CIRI	ALKALI
Nilai pH _____ daripada 7	Nilai pH _____	Nilai pH _____ daripada 7
_____	Rasa _____	_____
Menukarkan kertas litmus _____ kepada _____	Ujian Kertas Litmus _____	Menukarkan kertas litmus _____ kepada _____
Bertindak balas dengan logam untuk menghasilkan gas _____	Tindak balas dengan logam _____	_____ bertindak balas dengan logam _____

2. Tulis bahan-bahan yang berikut mengikut nilai pH. (TP3)

Air suling	Ubat gigi	Cuka	Susu magnesia	Sabun
Pisang	Minuman berkarbonat	Peluntur berklorin	Akumulator asid-plumbum	



3. Lengkapkan pernyataan di bawah. (TP2)

- Semakin kecil nilai pH, semakin _____ asid.
- Semakin besar nilai pH, semakin _____ alkali.

4. Nyatakan kegunaan asid dan alkali yang berikut dalam kehidupan harian. (TP2)

Rujuk laman sesawang ini bagi mengisi jawapan latihan di bawah.

<https://www.slideshare.net/AzurahRazak/asid-dan-alkali>

ASID	KEGUNAAN
Asid sulfurik	
Asid fosforik dan asid karbonik	
Asid nitrik	
Asid hidroklorik	
Asid benzoik	
Asid asetik	
Asid tartarik	

ALKALI	KEGUNAAN
Ammonia	
Natrium hidroksida	
Kalsium hidroksida (kapur)	
Magnesium hidroksida	
Kalium hidroksida	