

SIFAT KIMIA ASID DAN ALKALI

Drag and drop bagi sifat yang dinyatakan

Asid dan alkali bersifat mengakis

Asid menukarkan kertas litmus biru kepada warna merah

Asid bertindak balas dengan logam menghasilkan suatu gas

Gas hidrogen terhasil apabila logam bertindak balas dengan asid

Pepejal natrium hidroksida tidak dapat menunjukkan sifat alkali tanpa kehadiran air



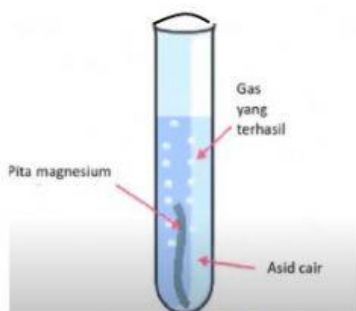
1. Apabila asid sulfurik pekat/ natrium hidroksida pekat dititiskan pada sekeping kertas turas, didapati kertas turas berlubang.

Inferens :



2. Apabila kertas litmus biru dicelupkan dalam suatu asid. Warna kertas litmus biru berubah warna.

Inferens :



3. Apabila logam (magnesium) bertindak balas dengan suatu asid, gelembung – gelembung gas diperhatikan.

Inferens :



4. Apabila kayu uji berbara didekatkan pada mulut tabung uji, bunyi “pop” kedengaran

Inferens :



5. Warna kertas litmus merah tidak berubah menjadi biru apabila diletakkan pada pepejal natrium hidroksida.

Inferens :

CARTA PH – digunakan untuk menentukan sifat asid atau alkali sesuatu bahan

1. Nyatakan sifat berdasarkan Nilai yang ditunjukkan pada skala pH



2. Kategorikan bahan berikut :-

Air mineral pH 7	Larutan ammonia pH 8	Asid hidroklorik pH 0	Larutan garam biasa pH 7	Larutan Natrium hidroksida pH 14	Cuka- pH 2
---------------------	-------------------------	--------------------------	-----------------------------	-------------------------------------	------------

ASID KUAT	ASID LEMAH	NEUTRAL	ALKALI LEMAH	ALKALI KUAT

3. Aplikasi : Kegunaan Asid dan Alkali

- | | | |
|--------------------|---|--|
| Asid benzoik | ○ | ○ sebagai pengawet makanan seperti sos cili dan tomato |
| Asid Askorbik | ○ | ○ untuk membuat minuman bergas |
| Ammonia | ○ | ○ untuk membuat vitamin C |
| Natrium hidroksida | ○ | ○ sebagai elektrolit dalam bateri kereta |
| Asid Karbonik | ○ | ○ membekukan lateks(getah) oleh penoreh |
| Asid Formik | ○ | ○ Membuat baja, agen pembersih dan menghalang lateks bergumpal |
| Asid Sulfurik | ○ | ○ Buat sabun |