

Lembar Kerja Peserta Didik

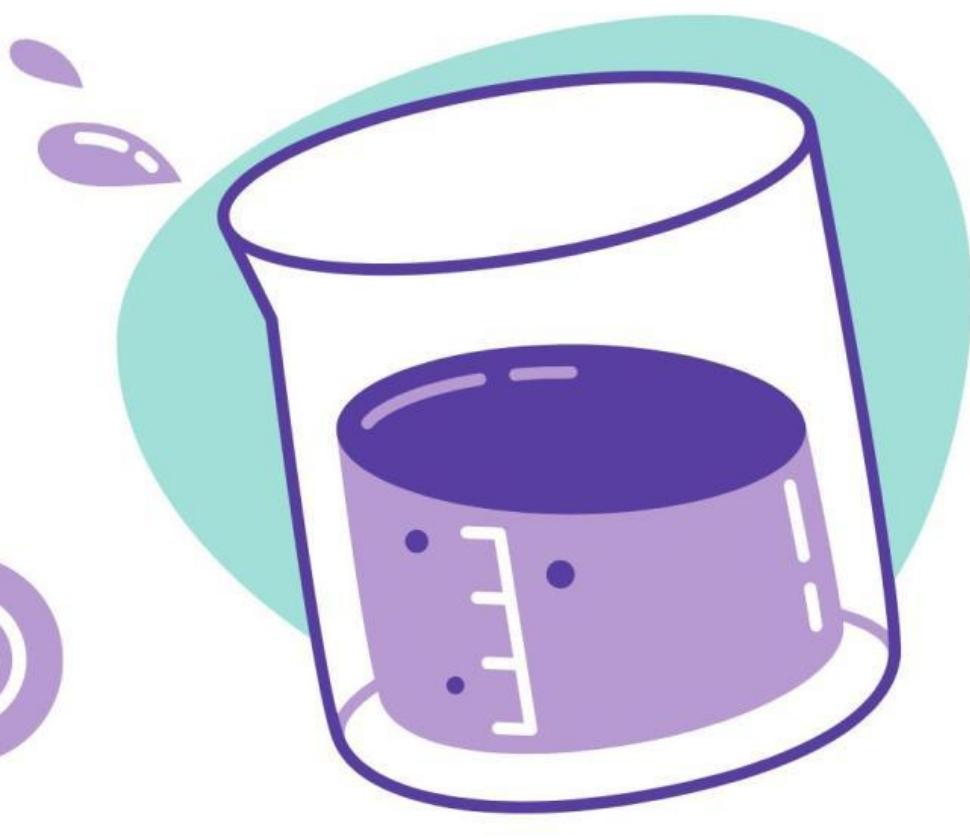
KIMIA

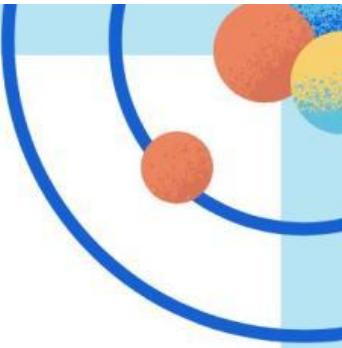
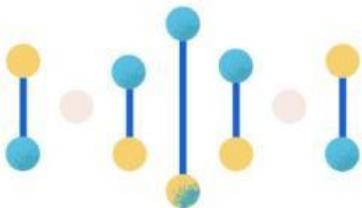
Hidrolisis Garam



Nama:

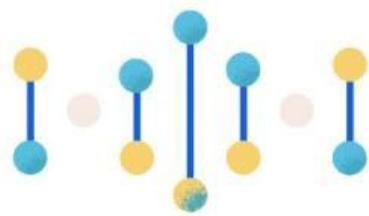
Kelas:



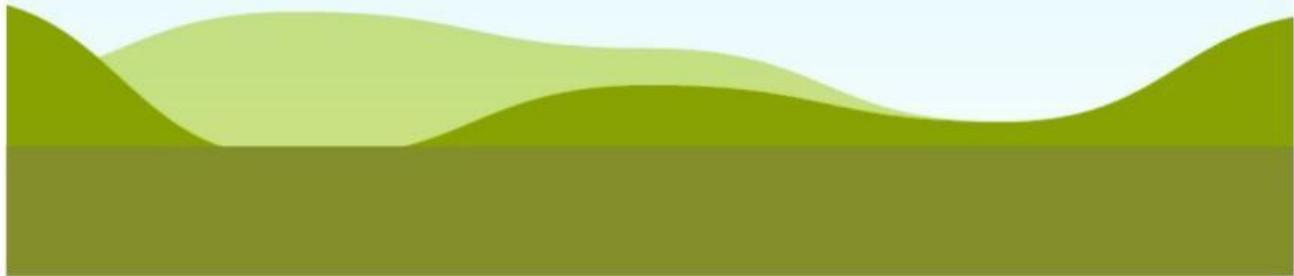
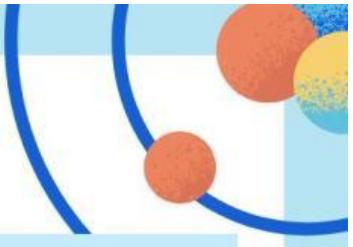


Materi

Hidrolisis berasal dari kata hidro yang berarti air dan lisis yang berarti penguraian. Jadi hidrolisis adalah reaksi penguraian garam dalam air, yang membentuk kation (ion positif) dan anion (ion negatif), ion-ion tersebut akan bereaksi dengan air membentuk asam (H_3O^+) dan basa (OH^-) asalnya. Garam yang dihasilkan dapat bersifat netral, asam atau basa tergantung kekuatan asam dan basa pembentuk garam tersebut.



Materi



jawablah pertanyaan dibawah ini

Mengapa larutan dapat bersifat asam, basa dan netral

Yuk tebak, campuran larutan dibawah ini akan menghasilkan garam apa ya?

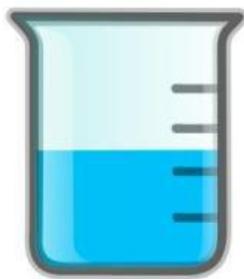
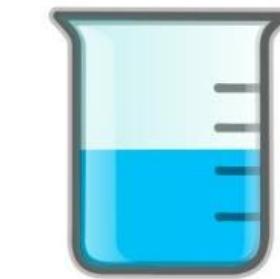


NaOH
(Basa Kuat)



HCl
(Asam Kuat)

=

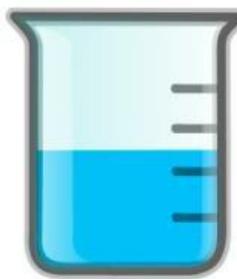


NH₄OH
(Basa Lemah)



HCl
(Asam Kuat)

=



NaOH
(Basa Kuat)



H₂CO₃
(Asam Lemah)

=

