



LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

ASAM-BASA.3

Teori Asam Basa

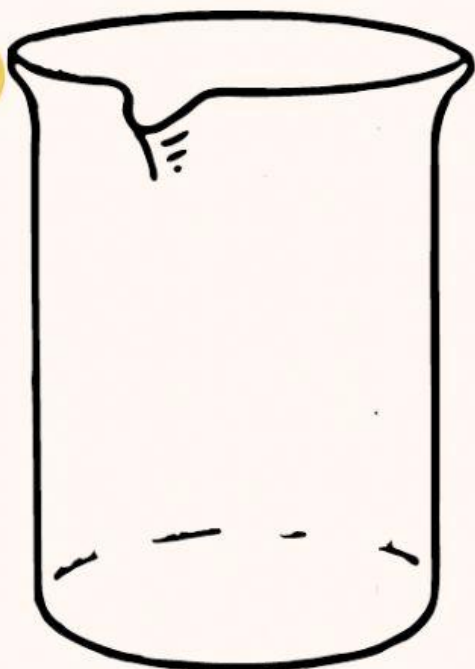
Nama:

Kelas:

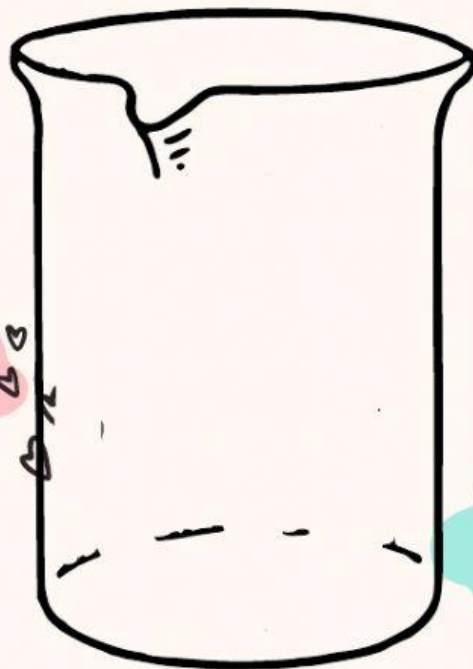


DRAG AND DROP

Kelompokkan gambar berikut berdasarkan sifat asam - basa



Asam

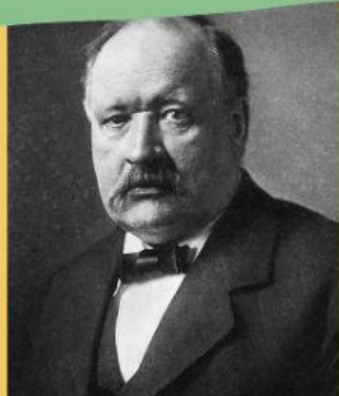


Basa



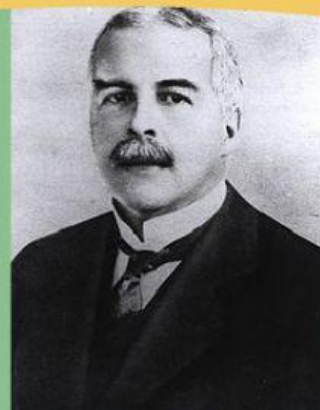
TEORI ASAM-BASA

Arrhenius



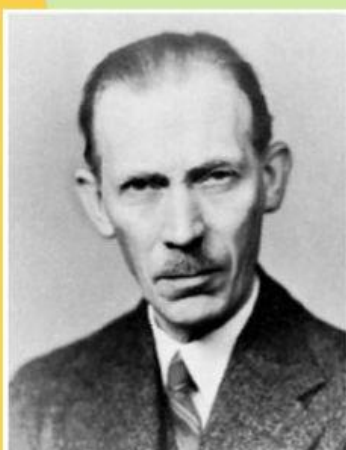
Svante Arrhenius
1884

Lewis



G. N. Lewis
1932

Bronsted - Lowry

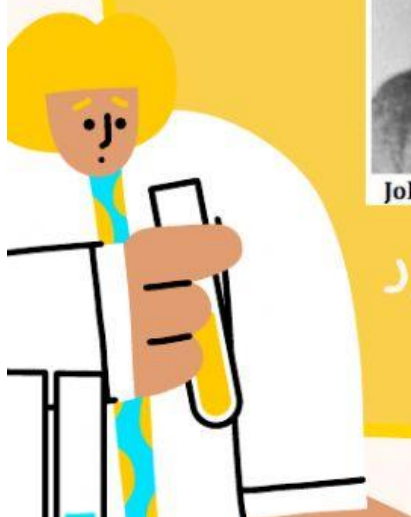


Johannes Nicolaus Bronsted



Thomas Martin Lowry

J. N. Bronsted dan T.M. Lowry
1932



TEORI ASAM-BASA



Lengkapi tabel berikut dengan pilihan dibawah ini

	Asam	Basa
Arrhenius	Zat yang jika dilarutkan dalam air akan menghasilkan ion H^+	Zat yang jika dilarutkan dalam air akan menghasilkan ion OH^-
Bronsted-Lowry		
Lewis		

Pilihan

Zat yang menerima pasangan elektron / akseptor pasangan elektron

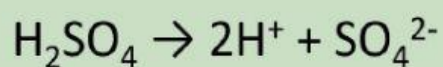
Zat yang menerima ion H^+ (proton) / akseptor proton

Zat yang mendonorkan ion H^+ (proton) / donor proton

Zat yang mendonor pasangan elektron / donor pasangan elektron

Arrhenius

Jika asam sulfat dilarutkan dalam air akan terjadi reaksi :



maka larutan asam sulfat bersifat _____

karena menghasilkan ion _____

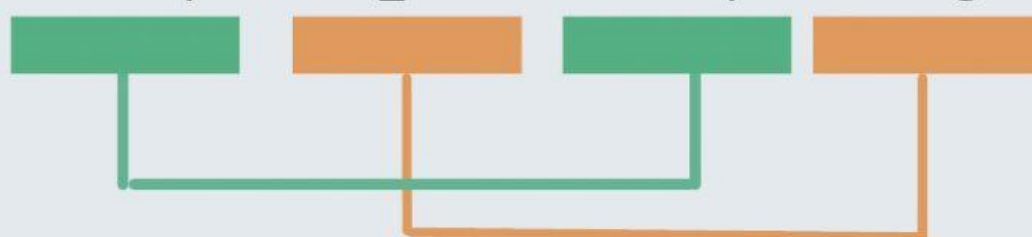
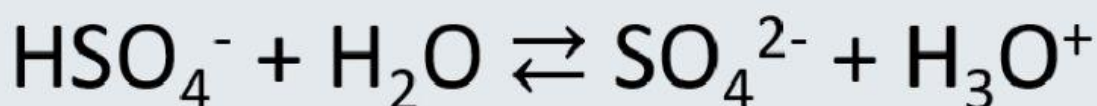
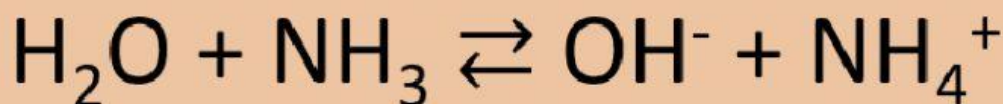
Jika natrium hidroksida dilarutkan dalam air akan terjadi reaksi :



maka larutan natrium hidroksida bersifat _____

karena menghasilkan ion _____

Bronsted - Lowry



Lewis

