

LKPD PEMBELAJARAN 1

TEORI ASAM BASA

Mengumpulkan Data

1. Jodohkanlah antar pernyataan dengan pencetus teori asam basa yang sesuai dengan menarik garis!

Arrhenius

Asam merupakan donor H^+ , dan basa akseptor H^+

Bronsted Lowry

Dalam larutan menghasilkan ion H^+

Lewis

Asam merupakan penerima pasangan electron dan basa donor pasangan elektron

2. Perhatikan reaksi ionisasi beberapa senyawa asam menurut Arrhenius yang dilarutkan dalam pelarut air seperti tabel berikut dan lengkapilah!

No	Senyawa Asam	Reaksi ionisasi
1.	HCl	$HCl \rightarrow$
2.	HNO_3	$HNO_3 \rightarrow$
3.	H_2SO_4	$H_2SO_4 \rightarrow$

3. Perhatikan reaksi beberapa senyawa asam menurut Bronsted-Lowry seperti pada tabel berikut dan lengkapi!

No	Reaksi Ionisasi	Asam	Basa	Asam Konjugasi	Basa Konjugasi
1.	$\text{NH}_4^+ + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NH}_3 + \text{H}_3\text{O}^+$				
2.	$\text{HSO}_4^- + \text{CO}_3^{2-} \rightleftharpoons \text{SO}_4^{2-} + \text{HCO}_3^-$				
3.	$\text{H}_2\text{O} + \text{NH}_3 \rightleftharpoons \text{NH}_4^+ + \text{OH}^-$				