

Kegiatan Belajar 1

Kegiatan : Menganalisis penjelasan tentang berbagai konsep asam basa

Kegiatan 1

Ayo tonton video dibawah ini, kemudian jawab pertanyaan yang diberikan dengan cara membuat garis dari objek sebelah kiri ke objek sebelah kanan!

<https://youtu.be/nlVdd-9QfFc>

a.

- ❖ Asam adalah zat yang jika dimasukkan dalam air zat tersebut dapat menghasilkan ion hydronium (H^+)
- ❖ Asam adalah akseptor pasangan elektron
- ❖ Asam adalah spesi (ion atau molekul) yang dapat memberikan ion H^+ (donor proton)

Arrhenius

Bronsted-
Lowry

Lewis

b.

- ❖ Basa adalah donor pasangan elektron
- ❖ Basa adalah spesi yang dapat menerima ion H^+ (akseptor proton)
- ❖ Basa adalah zat yang jika dimasukkan dalam air zat tersebut dapat menghasilkan ion hidroksida (OH^-)

Arrhenius

Bronsted-
Lowry

Lewis

Kegiatan 2

Ayo jawab pertanyaan dibawah ini, sesuai dengan arahan yang diberikan!

- a. Ayo jawab pertanyaan dibawah ini sesuai dengan konsep asam dan basa Arrhenius. Dengan cara menarik jawaban kedalam kolom pertanyaan!

Rumus Kimia	Nama	Reaksi ionisasi
HCl		$\text{HCl (aq)} \rightarrow \text{H}^+ \text{ (aq)} + \text{Cl}^- \text{ (aq)}$
HBr	Asam bromida	
	Natrium hidroksida	
KOH		$\text{KOH (aq)} \rightarrow \text{K}^+ \text{ (aq)} + \text{OH}^- \text{ (aq)}$

$\text{NaOH (aq)} \rightarrow \text{Na}^+ \text{ (aq)} + \text{OH}^-$

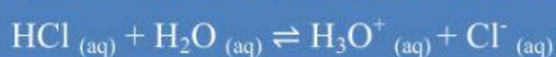
$\text{HBr (aq)} \rightarrow \text{H}^+ \text{ (aq)} + \text{Br}^- \text{ (aq)}$

Asam klorida

NaOH

Kalium hidroksida

- b. Dari reaksi dibawah ini, isilah tabel berikut sesuai dengan konsep asam dan basa Bronsted-Lowry. Dengan cara menarik jawaban kedalam kolom pertanyaan!



Jenisnya	Senyawa
Asam	
Basa	
Asam Konjugasi	
Basa Konjugasi	

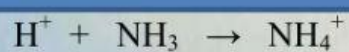
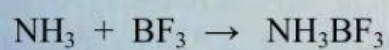
H_3O^+

Cl

HCl

H_2O

c. Dari reaksi dibawah ini, tentukan mana yang termasuk asam dan basa menurut konsep asam dan basa Lewis, dengan cara mengklik jawaban yang benar!

☐ ☐☐ ☐