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 spsesi 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

LIVEWORKSHEETS

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		HCl (aq) →H+ (aq) + Cl- (aq)
HBr	Asam bromida	
	Natrium hidroksida	
KOH		KOH (aq) → K+ (aq) + OH- (aq)

NaOH (aq) → Na+ (aq) + OH-

HBr (aq) →H+ (aq) + Br- (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!

$$HCl_{(aq)} + H_2O_{(aq)} \rightleftharpoons H_3O^+_{(aq)} + Cl^-_{(aq)}$$

Jenisnya	Senyawa
Asam	
Basa	
Asam Konjugasi	
Basa Konjugasi	

H_3O^+

Cl

HCl

H_2O

LIVEWORKSHEETS

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

$H^+ + NH_3 \rightarrow NH_4^+$

$NH_3 + BF_3 \rightarrow NH_3BF_3$

LIVEWORKSHEETS