

1. Perhatikan data berikut ini tentang identifikasi suatu larutan dengan lakmus

LAKMUS	P	Q	R	S
MERAH	+	-	-	+
BIRU	-	-	-	+

+ : Sesuai warna merah

- : sesuai warna biru

Berdasarkan data diatas pernyataan yang tepat adalah

- P,Q bersifat asam, R,S bersifat basa
- Semua bersifat basa
- P netral, Q,R bersifat Basa dan S bersifat asam
- P netral, S bersifat basa dan Q,R bersifat asam
- Semua mempunyai PH =7

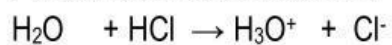
2. Teori asam dan basa dinyatakan dari dat berikut ini :

I	Asam adalah senyawa dalam air akan menghasilkan ion H^+ sedangkan basa akan menghasilkan ion OH^- Contoh $H_2SO_4 \leftrightarrow 2H^+ + SO_4^{2-}$ $Ca(OH)_2 \leftrightarrow Ca^{2+} + 2OH^-$
II	Asam adalah donor H^+ sedangkan Basa adalah aseptor atau menerima ion H^+ Contoh $NH_3 + HCl \rightarrow NH_4^+ + Cl^-$
III	Asam aseptor pasangan electron bebas sedangkan basa penyedia pasangan electron bebas $BF_3 + NH_3 \rightarrow BF_3NH_3$

Urutan teori asam basa yang tepat sesuai teori menurut Archenius, Bronsted Laury dan Lewis adalah

- I, II dan III
- I, III dan II
- II, I dan III
- II,III dan I
- III, II, dan I

3. Perhatikan reaksi berikut ini :



Tentukan Pasangan asam basa konjugasi :

- A. H_2O dan HCl
- B. H_3O^+ dan Cl^-
- C. H_2O dan Cl^-
- D. H_2O dan H_3O^+
- E. HCl dan Cl^-

4. JODOKAN LAH

H_2SO_4

Lakmus
merah
jadi

PENYA
NGGA

AIR KAPUR

AIR AKI

NaCH_3COO