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

A. P,Q bersifat asam, R,S bersifat basa
B. Semua bersifat basa
C. P netral, Q,R bersifat Basa dan S bersifat asam
D. P netral, S bersifat basa dan Q,R bersifat asam
E. Semua mempunyai PH =7

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

I	Asam adalah senyawa dalam air akan menghasilkan ion H 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

A. I, II dan III
B. I, III dan II
C. II, I dan III
D. II,III dan I
E. III, II, dan I

LIVEWORKSHEETS

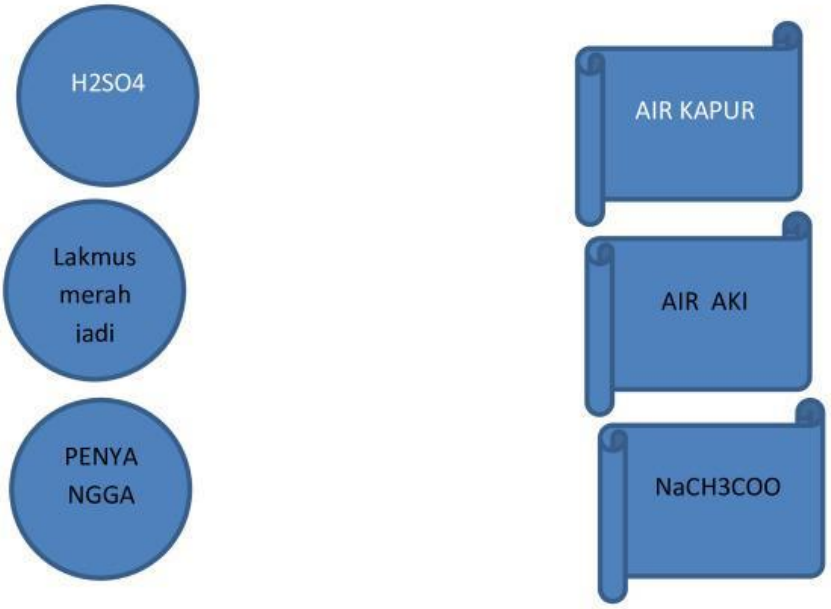
3. Perhatikan reaksi berikut ini :

   $H_2O + HCl \rightarrow H_3O^+ + Cl^-$

   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



LIVEWORKSHEETS