

Petunjuk Pengisian Soal

- Silahkan berdoa sebelum mengerjakan tes soal ini menurut keyakinan masing-masing
- Bacalah soal dengan teliti dan cermat
- Kerjakan soal dengan mandiri dan jujur tanpa bantuan teman
- Jawablah soal dibawah ini dengan cara “klik” pada bagian kolom kosong yang menurut anda adalah jawaban yang benar pada masing-masing *point* soal

Latihan Soal Teori Asam Basa

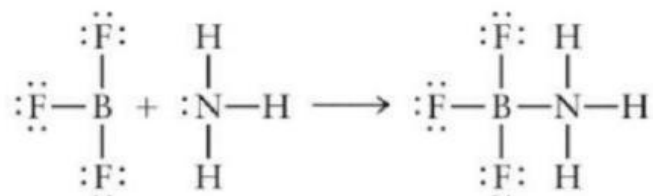
1. Tentukan asam dan basa Arrhenius dari reaksi-reaksi berikut!

- $\text{HCl}_{(aq)} \rightarrow \quad +$
- $\text{HNO}_3 \rightarrow \quad +$
- $\text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ca}^{2+} + 3\text{OH}^-$
- $\text{NaOH} \rightarrow \quad +$

2. Perhatikan beberapa reaksi asam-basa berikut. Tentukan dan pasangkan asam basa menurut Bronsted-Lowry

- $\text{HCl}_{(g)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}_{(aq)} + \text{Cl}^-_{(aq)}$
- $\text{NH}_{3(g)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+_{(aq)} + \text{OH}^-_{(aq)}$
- $\text{HCN}_{(aq)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}_{(aq)} + \text{Cl}^-_{(aq)}$

3. Diketahui asam dan basa Lewis dari reaksi berikut



- $\text{BF} + \text{NH} \rightarrow \text{BFNH}$
- $\text{BF}_3 + \text{NH}_3 \rightarrow \text{BF}_3\text{NH}_3$

