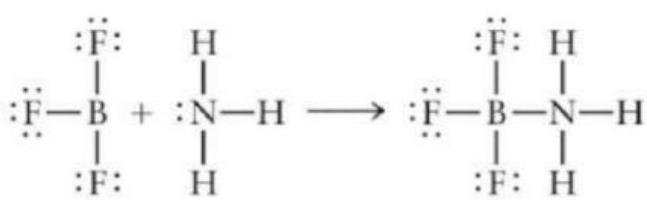


## Petunjuk Pengisian Soal

- a. Silahkan berdoa sebelum mengerjakan tes soal ini menurut keyakinan masing-masing
- b. Bacalah soal dengan teliti dan cermat
- c. Kerjakan soal dengan mandiri dan jujur tanpa bantuan teman
- d. 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!
  - a.  $\text{HCl}_{(\text{aq})} \rightarrow \quad +$
  - b.  $\text{HNO}_3 \rightarrow \quad +$
  - c.  $\text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ca}^{2+} + 3\text{OH}^-$
  - d.  $\text{NaOH} \rightarrow \quad +$
2. Perhatikan beberapa reaksi asam-basa berikut. Tentukan dan pasangkan asam basa menurut Bronsted-Lowry
  - a.  $\text{HCl}_{(\text{g})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{l})} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}_{(\text{aq})} + \text{Cl}^{-}_{(\text{aq})}$
  - b.  $\text{NH}_3_{(\text{g})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{l})} \rightleftharpoons \text{NH}_4^+_{(\text{aq})} + \text{OH}^-_{(\text{aq})}$
  - c.  $\text{HCN}_{(\text{aq})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{l})} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}_{(\text{aq})} + \text{Cl}^{-}_{(\text{aq})}$
3. Diketahui asam dan basa Lewis dari reaksi berikut



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

- c.  $\text{BF}_2 + \text{NH}_3 \rightarrow \text{BF}_2\text{NH}_3$
- d.  $\text{BF}_4 + \text{NH}_2 \rightarrow \text{BF}_4\text{NH}_3$
- e.  $\text{BF} + \text{NH}_2 \rightarrow \text{BFNH}_3$