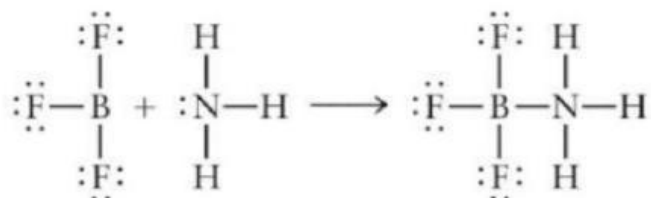


Petunjuk Pengisian Soal

- 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

- Tentukan asam dan basa Arrhenius dari reaksi-reaksi berikut!
 - $\text{HCl}_{(\text{aq})} \rightarrow \quad + \quad$
 - $\text{HNO}_3 \rightarrow \quad + \quad$
 - $\text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ca}^{2+} + 3\text{OH}^-$
 - $\text{NaOH} \rightarrow \quad + \quad$
- Perhatikan beberapa reaksi asam-basa berikut. Tentukan dan pasangkan asam basa menurut Bronsted-Lowry
 - $\text{HCl}_{(\text{g})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{l})} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}_{(\text{aq})} + \text{Cl}^{-}_{(\text{aq})}$
 - $\text{NH}_{3(\text{g})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{l})} \rightleftharpoons \text{NH}_4^{+}_{(\text{aq})} + \text{OH}^{-}_{(\text{aq})}$
 - $\text{HCN}_{(\text{aq})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{l})} \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}_{(\text{aq})} + \text{Cl}^{-}_{(\text{aq})}$
- Diketahui asam dan basa Lewis dari reaksi berikut



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

