

**LATIHAN  
UJIAN KATION**

|     | Ujian                                                                                                                  | Pemerhatian                                                             | Ion yang mungkin hadir dalam larutan garam |
|-----|------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------|--------------------------------------------|
| 1.  | Larutan A ditambah dengan larutan NaOH sehingga berlebihan.                                                            | Mendakan warna biru tidak larut dalam NaOH berlebihan.                  |                                            |
| 2.  | Larutan B ditambahkan dengan larutan KI.                                                                               | Mendakan warna kuning apabila ditambahkan dengan larutan kalium iodida. |                                            |
| 3.  | Larutan C ditambah dengan larutan NaOH sehingga berlebihan.                                                            | Mendakan putih larut dalam NaOH berlebihan.                             |                                            |
| 4.  | Larutan D ditambah dengan larutan $\text{NH}_3$ sehingga berlebihan.                                                   | Mendakan putih tidak larut dalam $\text{NH}_3$ berlebihan.              |                                            |
| 5.  | Larutan E ditambah dengan Reagen Nessler.                                                                              | Mendakan perang terbentuk                                               |                                            |
| 6.  | Larutan F ditambah dengan larutan $\text{NH}_3$ sehingga berlebihan.                                                   | Mendakan warna perang tidak larut dalam $\text{NH}_3$ berlebihan.       |                                            |
| 7.  | Larutan G ditambah dengan sedikit larutan NaOH.                                                                        | Tiada mendakan yang terbentuk.                                          |                                            |
| 8.  | Larutan H ditambahkan dengan beberapa titis larutan kalium heksasianoferat (III), $\text{K}_3\text{Fe}(\text{CN})_6$ . | Mendakan biru tua terbentuk.                                            |                                            |
| 9.  | Larutan I ditambah dengan larutan NaOH sehingga berlebihan.                                                            | Mendakan warna putih tidak larut dalam NaOH berlebihan.                 |                                            |
| 10. | Larutan J ditambah dengan larutan $\text{NH}_3$ sehingga berlebihan.                                                   | Mendakan warna putih larut membetuk larutan tanpa warna.                |                                            |