



## DAFTAR IDENTIFIKASI REAGEN

### Lemari I A

| NO REAGEN | NAMA REAGEN                                                                                             | KODE LOKASI |
|-----------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------|
| 1         | Bismut (III) Nitrate ( $\text{Bi}_5\text{O}(\text{OH})_9(\text{NO}_3)_4$ )                              | Lemari I. A |
| 2         | Fast Black K Salt<br>( $\text{C}_{14}\text{H}_{12}\text{N}_5\text{O}_4 \cdot 0,5\text{Cl}_4\text{Zn}$ ) |             |
| 3         | Kupfer/Copper (II) Sulfate ( $\text{CuSO}_4$ )                                                          |             |
| 4         | Natrium Carbonate ( $\text{Na}_2\text{CO}_3$ )                                                          |             |
| 5         | Natrium Dihydrogenphosphat<br>( $\text{NaH}_2\text{PO}_4$ )                                             |             |
| 6         | Natrium Hydrogencarbonate ( $\text{NaHCO}_3$ )                                                          |             |
| 7         | Natrium Sulfate ( $\text{Na}_2\text{SO}_4$ )                                                            |             |
| 8         | Silica Gel 60 (0,2-0,5 mm)                                                                              |             |
| 9         | Sodium Hydride (HNa)                                                                                    |             |
| 10        | Ammonium Sulfate ( $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ )                                                       |             |
| 11        | di-Natriumtetraborate ( $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7$ )                                             |             |
| 12        | Vanillin ( $\text{C}_8\text{H}_8\text{O}_3$ )                                                           |             |
| 13        | Bismut (III) oxide ( $\text{Bi}_2\text{O}_3$ )                                                          |             |
| 14        | Sodium Acetate Trihydrate ( $\text{C}_2\text{H}_9\text{NaO}_5$ )                                        |             |
| 15        | Ninhydrin ( $\text{C}_6\text{H}_4(\text{CO})_2\text{C}(\text{OH})_2$ )                                  |             |
| 16        | di-Ammonium Hydrogenphosphate<br>( $(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$ )                                      |             |
| 17        | Ammonium Formate ( $\text{CH}_5\text{NO}_2$ )                                                           |             |
| 18        | Potassium Sodium Tartrate<br>( $\text{C}_4\text{H}_4\text{KN}_9\text{O}_6$ )                            |             |
| 19        | Cobalt (II) Thyocyanate ( $\text{C}_2\text{CON}_2\text{S}_2$ )                                          |             |
| 20        | Ammonium Acetate ( $\text{CH}_3\text{COONH}_4$ )                                                        |             |
| 21        | di-kaliumhydrogenphosphat ( $\text{K}_2\text{HPO}_4$ )                                                  |             |
| 22        | Tartaric Acid ( $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_6$ )                                                      |             |
| 23        | Activated Alumina ( $\text{Al}_2\text{O}_3$ )                                                           |             |
| 24        | Sodium Acetate Anhydrous<br>( $\text{CH}_3\text{COONa}$ )                                               |             |
| 25        | Magnesium sulfate anhydrous<br>( $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ )                            |             |

NB:

- Identifikasi penataan dan penyimpanan reagen yang dilakukan berdasarkan bahaya dan kompatibilitas bahan kimianya, ini dilakukan agar meminimalisir kecelakaan kerja di laboratorium mengingat bahan kimia memiliki sifat yang tidak similar yang dapat mendorong reaksi kimia yang berbahaya.
- Botol reagen juga dilabeli dengan stiker bulat berwarna hijau sebagai tanda untuk botol reagen yang sudah terbuka, hal ini dilakukan untuk menghindari botol reagen terbuka lebih dari satu, agar stok bahan kimia lebih terkendali.



## DAFTAR IDENTIFIKASI REAGEN

### Lemari I B

| NO REAGEN | NAMA REAGEN                                               | KODE LOKASI |
|-----------|-----------------------------------------------------------|-------------|
| 26        | Cloralhydrate ( $C_2H_3Cl_3O_2$ )                         | Lemari I. B |
| 27        | Ammonium Monovanadate ( $NH_4VO_3$ )                      |             |
| 28        | Cobalt (II) Acetate ( $CH_3COO$ ) <sub>2</sub> CO         |             |
| 29        | Iodine (I)                                                |             |
| 30        | Natrium Nitropruside ( $C_5FeN_6Na_2O$ )                  |             |
| 31        | 1,3 Dinitrobenzene ( $C_6H_4N_2O_4$ )                     |             |
| 32        | Selenius Acid ( $H_2SeO_3$ )                              |             |
| 33        | Mercury (II) Sulfate ( $HgSO_4$ )                         |             |
| 34        | Trifluoroacetic acid ( $C_2HF_3O_2$ )                     |             |
| 35        | Potassium Hydroxide (KOH)                                 |             |
| 36        | Sodium Hydroxide (NaOH)                                   |             |
| 37        | Sodium Nitrite ( $NaNO_3$ )                               |             |
| 38        | Ortho-Phosphoric Acid 99% ( $H_3PO_4$ )                   |             |
| 39        | Natrium Nitrate ( $NaNO_3$ )                              |             |
| 40        | Fast Blue B Salt                                          |             |
| 41        | Kalium Iodida (KI)                                        |             |
| 42        | Cobalt (II) chloride hexahydrate ( $CoCl_2 \cdot 6H_2O$ ) |             |
| 43        | Ammonium Thiocyanate ( $NH_4SCN$ )                        |             |
| 44        | Potassium Dihydrogen Phosphate Anhydrous ( $KH_2PO_4$ )   |             |
| 45        | Silver Nitrate ( $AgNO_3$ )                               |             |

NB:

- Identifikasi penataan dan penyimpanan reagen yang dilakukan berdasarkan bahaya dan kompatibilitas bahan kimianya, ini dilakukan agar meminimalisir kecelakaan kerja di laboratorium mengingat bahan kimia memiliki sifat yang tidak similar yang dapat mendorong reaksi kimia yang berbahaya.
- Botol reagen juga dilabeli dengan stiker bulat berwarna hijau sebagai tanda untuk botol reagen yang sudah terbuka, hal ini dilakukan untuk menghindari botol reagen terbuka lebih dari satu, agar stok bahan kimia lebih terkendali.



BADAN NARKOTIKA NASIONAL  
PUSAT LABORATORIUM NARKOTIKA