

| No | Percobaan   | Jenis Reaksi |
|----|---|--------------|
| 1  | Dalam gelas kimia, larutan asam klorida (HCl) dicampurkan dengan natrium hidroksida (NaOH). Setelah diaduk, suhu larutan meningkat dan gelas terasa hangat.   |              |
| 2  | Dua bahan padat, barium klorida dihidrat ( $\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ ) dan ammonium klorida ( $\text{NH}_4\text{Cl}$ ), dicampurkan dalam wadah. Setelah diaduk, suhu campuran menurun dan wadah terasa dingin.                 |              |
| 3  | Sebatang magnesium (Mg) dipanaskan hingga menyala dan menghasilkan nyala putih terang. Setelah reaksi, terbentuk serbuk putih (MgO) dan suhu sekitar nyala api terasa meningkat.  |              |
| 4  | Seorang siswa memasukkan serbuk natrium karbonat ( $\text{Na}_2\text{CO}_3$ ) ke dalam larutan asam sitrat ( $\text{H}_3\text{C}_6\text{H}_5\text{O}_7$ ). Campuran tersebut menghasilkan gelembung gas dan gelas terasa hangat ketika disentuh |              |