

- **DESCRIPCIÓN:** HIDRÓXIDO DE SODIO 50%.
- **OBTENCIÓN:** POR REACCIÓN DEL HIDRÓXIDO DE CALCIO CON EL CARBONATO DE SODIO.
- **CARACTERÍSTICAS:** ESTE MATERIAL ABSORBE RAPIDAMENTE DIÓXIDO DE CARBONO Y AGUA DEL AIRE. LA SOSA ES MUY CORROSIVA.
- **USO:** ES UTILIZADA PRINCIPALMENTE PARA NEUTRALIZAR ÁCIDOS Y PARA HACER SALES SÓDICAS, EN REFINERIAS PARA REMOVER EL SULFÚRICO Y ÁCIDOS ORGANICOS, Y EN DETERGENTES SE UTILIZA COMO AGENTE NEUTRALIZANTE.
- **ESPECIFICACIONES:**

<u>PARÁMETRO</u>	<u>RANGO</u>
APARIENCIA	LÍQUIDO INCOLORO
HIDRÓXIDO DE SODIO (NaOH)	49.0 – 51.0%
CARBONATO DE SODIO (Na ₂ CO ₃)	.03% MÁX.
ÓXIDO DE SODIO (NA ₂ O)	38.0% MÁX.