



ACCIÓN DEL DETERGENTE

Fórmula Química del Detergente

Concepto

Los detergentes son sustancias químicas que tienen la capacidad de deshacer o separar la suciedad que están en la superficie de un objeto sin dañarlo, y se les conoce como agentes limpiadores. Sus moléculas tienen una larga cadena lipófila y una terminación hidrófila. Suelen ser un producto sintético normalmente derivado del petróleo.

FORMULA DEL DETERGENTE



Insumos principales

- A) Tensoactivos
- B) Polifosfatos + Silicato
- C) Perborato Sódico
- D) Sulfato sódico
- F) Enzimas
- G) Agua

Acción del Detergente



**DETERGENTE
PRODEX**



**TENSIÓN
SUPERFICIAL**

HIDROFÍLICO

MISCELA

ENJUAGUE

Suciedad

HIDROFÓBICO



Tipos de Detergentes y Agentes Colaboradores



A. Tipo de Detergente

Según su agente tensoactivo o "surfactante" pueden ser:

1. ANIÓNICOS:

Son los más utilizados a nivel doméstico y comercial.

2. CATIÓNICOS:

Tienen muy buenas propiedades desinfectantes, aunque no tan buenos resultados con la limpieza.

3. NO-IÓNICOS:

Empleados con frecuencia para vajillas, por lo que no forman mucha espuma.

B. Agentes Colaboradores

Que ayudan al agente tensoactivo en su labor de limpieza:

1. POLIFOSFATOS:

Ablandan el agua y permiten avar en aguas duras.

2. SILICATOS SOLUBLES:

Ablandan el agua, dificultan la oxidación de sustancias como el resultados con la limpieza.

3. CARBONATOS:

Ablandan el agua.

4. PERBORATOS:

Blanquea manchas obstinadas.



PROFESIONALES EN EL LAVADO

📍 **Oficina:** Av. Arica 616 – Breña, Lima – Perú

☎ (01) 565-9484 | 📞 945 995 448

✉ info@detergenteprodex.com

www.detergenteprodex.com