



HYPOCHLORITE DE SODIUM

NaClO 48%

Communément appelé eau de javel, l'hypochlorite de sodium est produit sous forme de solution aqueuse en combinant le chlore gazeux et l'hydroxyde de sodium

APPLICATIONS

- ✓ Traitement de l'eau et des eaux usées
- ✓ Blanchiment
- ✓ Industrie de textile

PROPRIÉTÉS CHIMIQUES

Nom Commercial :	Hypochlorite de sodium aqueux
Masse molaire:	74.4 g/mole
Formule Chimique :	NaClO
Densité	1.22 g/cm ³
Aspect :	Solution aqueuse jaunâtre
Masse volumique à 20° C (G/M) :	1.200-1.224
Concentration NaClO%poids :	12 à 13,5 %
Degré chlorométrique :	48+2(°Chl)
Teneur en NaOH :	<6 G/L
Chlore actif :	146-158 (G/L)
NaClO ₃ :	<1.0 PPM\$
Fer :	<0.2 ppm
Stabilité (24ha35°C) en g de chlore/1 :	<0.7
Arsenic (As) :	absence
Cadmium (Cd) :	< 5.0 ppm
Chrome (Cr) :	<5.0 ppm
Plomb (pb) :	absence
Mercury (Hg) :	absence
Nickel (Ni) :	< 10 ppm
Sélénium (Se) :	< 100 ppm
Degré colorimétrique :	52°
PH :	> 11

