



# ACIDE CHLORHYDRIQUE HCL 32%

Liquide hautement corrosif, l'acide chlorhydrique joue un rôle important dans la fabrication d'une large gamme de produits de consommation

## APPLICATIONS

- ✓ Décapage des métaux
- ✓ Contrôle du pH
- ✓ Synthèse chimique
- ✓ Champs pétroliers

## PROPRIÉTÉS CHIMIQUES

Nom Commercial :	Acide chlorhydrique	
Formule chimique :	Hcl	
U.N number :	1789	
HS CODE :	2806100000	
Aspect :	incolore	
Odeur :	forte, piquante et irritante	
Masse volumique à 20° C (G/M) :	1.150-1.165	
Masse molaire. M	36.4 g/mol	
Concentration (%m/m) :	30-33	
Chlore libre :Cl <sub>2</sub> (ppm.m/m) :	<10	
Fer (ppm.m/m) :	<0.5	
CO <sub>2</sub> (ppm.m/m) :	<100	
Arsenic (As) :	Traces	<3.0 ppm
Cadmium ( Cd) :	Traces	<5.0 ppm
Chrome (Cr) :	Traces	<3.0 ppm
Nikel (Ni) :	Traces	<3.0 ppm
Plomb (pb) :	Traces	< 3.0 ppm
Mercury (Hg) :	Traces	< 0.5 ppm
Sélénium (Se) :	Traces	<0.1 ppm

