

## AGENTS CHIMIQUES DE DÉCAPAGE ET DE COLORATION DES MÉTAUX

Acide Chromique	CrO <sub>3</sub>	Cristaux fondants rouges très agressifs. A tenir éloigné de substances organiques à cause de leur pouvoir oxydant.
Acide acétique	CH <sub>3</sub> , CO <sub>2</sub> H	Liquide incolore, fortement odorant à l'état concentré, très agressif. Poids spéc. 1,055. Cristallise à basse température
Acide azotique (nitrique)	HNO <sub>3</sub>	Liquide fumant très agressif, incolore ou jaune clair. Poids spéc. 1,4. Le cuivre et ses alliages, ainsi que beaucoup d'autres métaux sont facilement mis en solution par l'acide azotique, il se dégage alors un gaz rouge suffocant qui est très toxique. L'inhalation peut provoquer la mort. L'acide azotique brunit la peau et la ronge.
Acide Chlorhydrique	HCl	Liquide incolore odorant, fumant, très agressif. Poids spéc. 1,19. Met en solution de nombreux métaux. Le produit technique est souvent jaune à cause de traces de fer.
Acide Sulfurique	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Liquide huileux incolore à l'état pur. Poids spéc. 1,8. Très agressif. Attaque la plupart des métaux. L'acide sulfurique réagit avec l'eau en dégageant de la chaleur. Pour le diluer, verser l'acide dans l'eau en remuant, ne jamais faire le contraire.
Hydroxyde d'ammonium (ammoniac, alcali volatil)	NH <sub>4</sub> OH	Liquide incolore odorant, volatil. Poids spéc. 0,91g/cm <sup>3</sup> . Toxique
Hydroxyde de potasse (potasse caustique)	KOH	Produit blanc, hygroscopique. Soluble dans l'eau, il donne un liquide visqueux, très agressif, qui attaque la peau. Réagit violemment avec les acides.
Hydroxyde de soude (soude caustique)	NaOH	A des propriétés analogues à celles à l'hydroxyde de potasse (voir ci-dessus).
Chlorure d'ammonium	NH <sub>4</sub> Cl	Poudre cristallisée blanche, très soluble dans l'eau.
Sulfure d'ammonium	NH <sub>4</sub> HS	Liquide jaune, sentant les œufs pourris.
Pentasulfure d'antimoine (soufre doré d'antimoine)	Sb <sub>2</sub> S <sub>5</sub>	Poudre fine orange, soluble dans les alcalis dilués
Trioxysulfure d'arsenic (arsenic)	As <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Très toxique. En poudre blanche ou en morceaux blancs ressemblant à de la porcelaine. Solubles dans les alcalis et l'acide chlorhydrique chaud.
Acétate de plomb	Pb (CH <sub>3</sub> COO) <sub>2</sub>	Cristaux incolores, très solubles dans l'eau, difficilement solubles dans l'alcool.
Chlorure de chaux	CaOCl <sub>2</sub>	Cristaux déliquescents, incolores, très hygroscopiques.
Chlorure ferrique	FeCl <sub>3</sub>	Morceaux jaunes, hygroscopiques, Iras BOIW
Sulfate ferrique	Fe <sub>3</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	Poudre Jaune, soluble dans l'eau. Augmente l'action décapante des bains d'acide sulfurique.
Bichromate de potasse	K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	Cristaux jaunes-rouges, très solubles dans l'eau. Oxydant.
Chlorure de potasse	KClO <sub>3</sub>	Cristaux cubiques blancs, solubles dans l'eau
Permanganate de potasse	KMnO <sub>4</sub>	Cristaux brillants violet foncé. Solubles dans l'eau. Très oxydant.
Sulfure de potasse	K <sub>2</sub> S	Morceaux ayant la coloration du foie, sentant les œufs pourris. A tenir dans des bocaux bien fermés, sans quoi le produit perd en efficacité.
Acétate de cuivre	Cu (CH <sub>3</sub> COO) <sub>2</sub>	Cristaux bleu-vert, solubles dans l'eau et l'alcool.
Nitrate de cuivre	Cu(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Cristaux à réaction acide, bleu foncé, très hygroscopiques, solubles dans l'eau et l'alcool.
Sulfate de cuivre	CuSO <sub>4</sub>	Cristaux bleus, facilement solubles dans l'eau.
Bicarbonate de soude	NaHCO <sub>3</sub>	Poudre cristallisée blanche, facilement soluble dans l'eau
Bichromate de sodium	Na <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	Poudre cristallisée blanche, facilement soluble dans l'eau

Chlorure de sodium (sel de cuisine)	NaCl	Cristaux blancs, solubles dans l'eau, insolubles dans l'alcool
Cyanure de sodium	NaCN	Poudre cristallisée blanche, sentant les amères. Solubles dans l'eau. A l'air, surtout on contact avec des acides, se décompose en acide prussique très toxique. A employer avec grande prudence.
Sulfoantimoniate de soude	Na <sub>3</sub> SbS <sub>4</sub>	Cristaux légèrement jaunes qui se recouvrent d'une couche rouge orangée d'antimoine soufré sous l'action de l'air.
Thiosulfate de soude	Na <sub>2</sub> S <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Prismes transparents incolores. Très solubles dans l'eau. Très utilisés comme fixateur en photographie
Chlorure de zinc	ZnCl <sub>2</sub>	Morceaux blancs très hygroscopiques. Solubles dans l'eau
Glycérine	C <sub>3</sub> H <sub>3</sub> (OH) <sub>5</sub>	Liquide sirupeux, clair et Incolore, douçâtre. Soluble dans l'eau et l'alcool.
Trichloréthylène	CICH-CCl <sub>2</sub>	Liquide organique, Incolore, sentant le chloroforme. Poids 1,47. Solvant parfait des graisses. Utilisé souvent au lieu de benzine parce qu'Ininflammable.

## NOMS COMMUNS OU ANCIENS DES PRODUITS

Nom chimique	Appellation commune
Acide acétique	Vinaigre Acide pyroligneux
Acide borique	Sel sédatif de Homberg
Acide chlorhydrique	Acide muriatique Esprit de sel
Acide nitrique ou azotique	Eau forte
Acide oxalique	Acide de sucre Acide d'oseille
Acide sulfurique	Vitriol
Acétate de cuivre	Vert-de-gris
Ammoniaque	Alcali ou alcali volatil
Alcool éthylique	Esprit de vin
Alcool méthylique	Esprit de bois
Aldéhyde formique	Formol
Biborate de sodium	Sel de conserve
Bichlorure de mercure	Sublimé corrosif
Bi-oxalate de potassium	Sel d'oseille
Bitartrate de potassium	Crème de tartre
Borate de sodium	Borax

Borotartrate de potassium	Crème de tartre soluble
Carbonate de calcium	Craie Spath d'Islande
Carbonate de plomb	Céruse Blanc de plomb Blanc d'argent
Carbonate de potassium ordinaire	Potasse d'Amérique Potasse ordinaire
Carbonate de potassium neutre	Sel de tartre
Solution à 20% de carbonate de potassium ou de sodium	Eau seconde
Carbonate de sodium	Cristaux de soude
Carbonate de zinc et Silicate de zinc (mélange)	Calamine
Chlorure d'ammonium	Muriate Sel ammoniac Sel de piles
Chlorure d'antimoine	Beurre d'antimoine
Chlorure d'étain	Sel d'étain
Chlorure de sodium	Sel gemme Sel marin Sel de cuisine
Chlorure de zinc acide	Esprit de sel décomposé
Chromate de plomb	Jaune de chrome
Cyanure de mercure	Prussiate de mercure
Ferricyanure de potassium	Prussiate rouge
Ferrocyanure ferrique	Bleu de prusse
Ferrocyanure de potassium	Prussiate jaune
Hypochlorite de sodium	Eau ou liqueur de Labarraque
Nitrate d'argent	Pierre infernale
Nitrate de potassium	Sel de nitre ou nitre Salpêtre
Nitro-benzine	Essence de mirbane
Oxyde de calcium anhydre	Chaux vive
Oxyde de calcium hydraté	Chaux éteinte
Oxyde de fer naturel	Sanguine

Oxyde de magnésium hydraté	Magnésie calcinée
Oxyde salin de plomb	Minium
Oxyde de zinc	Blanc de zinc
Oxyde de plomb divers	Litharge Massicot Mine orange Minium Oxyde puce
Pétrole	Huile de naphte Huile de schiste Huile de pierre
Peroxyde de fer	Colcothar Rouge d'Angleterre
Phosphate d'ammonium et de sodium	Sel de phosphore
Potasse	KOH
Protochlorure de mercure	Calomel
Protoxyde de plomb	Litharge
Silice	Craie de Neubourg Terre d'infusoires
Sulfate double d'aluminium et de potassium	Alun ou alun de potasse
Sulfate double d'aluminium et de chrome	Alun de chrome
Sulfate de calcium	Plâtre
Sulfate de cuivre	Couperose bleue Vitriol bleu
Sulfate ferreux	Couperose verte Vitriol vert
Sulfate de magnésium	Sel de Sedlitz Sel de magnésie Sel d'Epsom
Sulfate de sodium	Sel de Glauber
Sulfate de zinc	Couperose blanche Vitriol blanc
Sous-acétate de plomb	Eau de Goulard Eau de Jupiter Eau blanche

Sulfure de mercure	Cinabre Vermillon
Sulfure d'arsenic	Orpiment Réalgar Orpin
Sulfure de plomb	Galène
Sulfure de potassium	Foie de soufre . Barège
Tartrate de potasse et d'antimoine	Emétique Tartre stibié
Tartrate de potassium et de sodium	Sel de Seignette