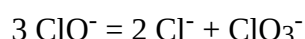


CHLORATE DE SODIUM 2022

Fabrication industrielle

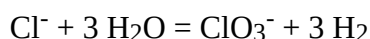
La formation d'ions chlorate ClO_3^- (dans lesquels le chlore possède un nombre d'oxydation de +5) peut être réalisée par :

- Dismutation des ions hypochlorite ClO^- (de nombre d'oxydation de +1) en phase homogène, vers 60-80°C et à pH compris entre 6,0 et 6,5, selon la réaction représentée par l'équation chimique suivante :



- Oxydation électrochimique des ions hypochlorite ClO^- .

Dans tous les cas, on part d'[hypochlorite de sodium](#) formé par électrolyse, dans des cellules sans séparateur, d'une solution saturée de chlorure de sodium [NaCl](#). La réaction globale est la suivante :



Actuellement, de plus en plus, la formation des ions ClO_3^- est effectuée par dismutation des ions ClO^- , dans un réacteur couplé à la cellule d'électrolyse de NaCl. Les cathodes sont en [acier](#), les [anodes de type DSA](#), la distance séparant les électrodes est de 3 à 5 mm. Un ajout de dichromate de sodium (1 à 5 g/L) permet d'éviter une réduction partielle de ClO^- et ClO_3^- . La tension est de 2,75 à 3,60 V, les densités de courant de 15 à 25 A/dm². La consommation électrique est de 5 000 à 6 000 kWh/t de chlorate de sodium (en 2017, pour une production mondiale de 3,6 millions de t, la consommation électrique est de 20 TWh). L'électrolyte circule rapidement (1 m/s) dans la cellule jusqu'à ce que la concentration en chlorate atteigne 625 g/L. Le pH est maintenu par ajout de [HCl](#). Avant électrolyse, la saumure est purifiée afin d'éliminer, par précipitation et filtration, les ions calcium, magnésium, sulfate..., à l'aide d'[hydroxyde de sodium](#), [carbonate de sodium](#), [chlorure de calcium](#) ou de baryum, ces derniers pour éliminer les ions sulfate.

NaClO_3 cristallisé, à 99,5 % de pureté, est obtenu par évaporation de l'eau, sous vide, puis séchage, généralement en lit fluidisé, par de l'air, à 150°C.

Co-production : du [dihydrogène](#), avec 60 kg/t de chlorate de sodium.

Consommations : pour 1 t de NaClO_3 .

NaCl	HCl à 100 %	NaOH	$\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
550 à 580 kg	15 à 30 kg	15 à 30 kg	0,01 à 0,15 kg

L'électricité représente de 70 à 85 % des coût de production, le sel, 10 %.

Souvent, la production de chlorate de sodium est effectuée sur les lieux d'élaboration de la pâte à papier, principaux consommateurs de ce produit.

Productions

Les capacités mondiales de production sont estimées, en 2013, à environ 4 millions de t/an avec :

en t/an de capacités de production			
Canada	1 200 000	Chine	280 000
États-Unis	830 000	Russie	100 000
Europe	710 000	Japon	33 000
Amérique du sud	450 000	Autres pays asiatiques	145 000

Source : Arkema

En 2017, la production mondiale a été de 3,6 millions de t.

Dans l'Union européenne, en 2021, la production (qui regroupe celles de chlorates, perchlorates, bromates, perbromates, iodates et periodates) est de 540 000 t dont :

en tonnes			
Finlande	290 753	Espagne	35 849
France	117 168	Portugal	16 794
Suède (estimation)	100 000		

Source : Eurostat

Commerce international : en 2022 du chlorate de sodium.

Principaux pays exportateurs : sur un total de 663 858 t.

en tonnes			
Canada	454 411	Chine	41 902
France	64 263	Ouzbékistan	31 304
États-Unis	54 900	Brésil	4 175

Source : ITC

Les exportations du Canada sont destinées aux États-Unis à 72 %, au Japon à 12 %, au Portugal à 5 %.

Principaux pays importateurs : sur un total de 722 865 t, en 2020.

en tonnes			
États-Unis	326 373	Russie	44 243
Suède	85 725	Brésil	29 429
Japon	45 798	Thaïlande	21 291

Source : ITC

Les importations des États-Unis proviennent quasi totalement du Canada.

Principaux producteurs :

- [Eka](#), filiale du groupe néerlandais [Nouryon](#), n°1 mondial avec 24 % du marché, possède une capacité de production de 900 000 t/an, avec aux États-Unis, 200 000 t/an à Columbus dans l'État du Mississippi et 63 000 t/an à Moses Lake dans l'État de Washington, au Canada, dans la province de Québec, 118 000 t/an à Valleyfield et 150 000 t/an à Magog, en France, 70 000 t/an à Ambès (33), en Suède, 72 000 t/an à Alby et Stockvik, en Finlande, à Oulu, au

Brésil, à Jundiai et Bahia, au Chili, à Talcahuano, en Russie, à Koryazhma dans la région d'Arkhangelsk.

- [Erco Worldwide](#), division du groupe canadien [Superior Plus](#), a été acquis, en avril 2021, par [Birch Hill Equity Partners](#), n°2 mondial avec 17 % du marché, possède 515 000 t/an de capacité de production et a vendu, en 2020, 438 000 t, avec des usines au Canada, à Buckingham (130 000 t/an), au Québec, Hargrave (40 000 t/an), au Manitoba, Vancouver (100 000 t/an), en Colombie Britannique, Grande Prairie (50 000 t/an avec arrêt de la production fin 2022), en Alberta, Thunder Bay, dans l'Ontario, aux États-Unis, à Valdosta (100 000 t/an), en Georgie et au Chili, à Mininco (55 000 t/an).
- [Kemira](#), n°3 mondial avec 15 % du marché, possède des unités de production en Finlande (235 000 t/an), à Joutseno et Sastamala, aux États-Unis, à Augusta (132 000 t/an) en Georgie et Eastover (82 000 t/an) en Caroline du Sud, en Uruguay, à Fray Bentos et au Brésil, à Ortigueira, dans l'État de Paraná.
- [Chemtrade](#), société canadienne, qui exploitait une unité de production au Canada, à Prince George, en Colombie Britannique, avec 78 000 t/an, a acquis, en mars 2017, la société Canexus, n°4 mondial, avec 11 % du marché, avec des usines au Canada, à Brandon (320 000 t/an) dans le Manitoba, Beauharnois (44 000 t/an) au Québec et au Brésil, à Espírito Santo (66 000 t/an). L'usine de Bradon, est la plus importante, dans le monde. En 2021, les ventes nord-américaines ont été de 361 000 t.
- Autres producteurs : China First Chemical Holdings (Chine), [Arkema](#) (France) avec 85 000 t/an, [Ercros](#) (Espagne), à Sabiñánigo, province de Huesca, avec 46 000 t/an.

Situation française

Production : 117 168 t, en 2021, de chlorates, perchlorates, bromates, perbromates, iodates et periodates.

Producteurs :

- [Arkema](#) avec une capacité de production de 85 000 t/an à Jarrie (38).
- [Eka](#), filiale de [Nouryon](#), avec une capacité de production de 70 000 t/an à Ambès (33).

Commerce extérieur : en 2022.

Les exportations s'élevaient à 64 283 t à destination principalement à :

- 21 % du Portugal,
- 14 % d'Allemagne,
- 12 % d'Espagne,
- 12 % d'Autriche,
- 11 % de Suède,
- 7 % de Slovaquie.

Les importations s'élevaient à 9 542 t en provenance principalement à :

- 73 % d'Espagne,
- 16 % de Finlande,
- 9 % de Suède.

Utilisations

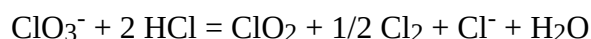
Consommations

Dans le monde, en 2020 : 4,5 millions de t, dont 1,4 million de t en Amérique du Nord.

Secteurs d'utilisation

Dans le monde, en 2020, plus de 90 % de la production est destinée au blanchiment de la pâte à papier.

Industrie de la pâte à papier : NaClO_3 donne in situ, en milieu acide, du dioxyde de chlore (ClO_2 , gaz explosif ne pouvant être ni stocké ni transporté) utilisé dans le blanchiment des pâtes chimiques (pâtes kraft et pâtes au bisulfite). On obtient ainsi les pâtes ECF (Elemental Chlorine Free).



La consommation moyenne de NaClO_3 est de 20 kg par tonne de pâte, il représente 5 % du coût de fabrication de la pâte à papier.

La production mondiale de pâtes chimiques a été, en 2010, de 130 millions de t (142 millions de t en 2017) dont 95,5 millions de t (102 millions de t en 2017) ont été blanchies avec 88,3 millions de t pour les pâtes ECF (Elemental Chlorine Free), 4,8 millions de t pour les pâtes TCF (Totally Chlorine Free) traitées par l'ozone ou l'[eau oxygénée](#) et 2,4 millions de t pour les pâtes utilisant le [dichlore](#). L'utilisation du dichlore a été fortement réduite afin d'éviter la formation de composés organochlorés et en particulier de dioxines.

Évolution mondiale de la production de la pâte à papier chimique en fonction du mode de blanchiment :

	en millions de t				
	1990	2000	2005	2010	2012
Total	68,6	83,1	91,5	95,5	101,0
Dichlore	64,0	21,2	10,0	2,4	2,4
ECF	4,4	53,9	75,6	88,3	93,9
TCF	0,2	6,0	5,9	4,8	4,7

Source : Alliance for Environmental Technology

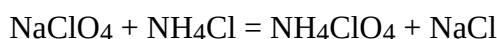
Production de pâte à papier, en 2012, en Amérique du Nord et en Scandinavie en fonction du mode de blanchiment :

	en millions de t	
	Amérique du Nord	Scandinavie
Total	33,9	12,8
Dichlore	0,4	0,0
ECF	33,4	10,0
TCF	0,1	2,8

Source : Alliance for Environmental Technology

Élaboration de dérivés chimiques :

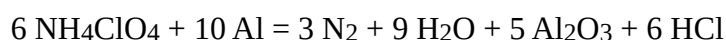
- [Chlorate de potassium](#) (KClO₃) destiné principalement à la fabrication des allumettes, voir ce produit.
- Perchlorate de sodium (NaClO₄) : obtenu par oxydation électrolytique d'une solution de NaClO₃. En France, production par [Arkema](#) à Jarrie (38) avec une capacité de 8 000 t/an. Aux États-Unis, la production est assurée par [American Pacific](#), à Cedar City dans l'Utah. Il est utilisé dans la fabrication de bouillies explosives et comme intermédiaire dans la fabrication du perchlorate d'ammonium.
- Perchlorate d'ammonium (NH₄ClO₄) : il est obtenu à partir du perchlorate de sodium, en présence de chlorure d'ammonium, par double décomposition, selon la réaction suivante :



Safran Ceramics, société du groupe [Safran](#), n°2 mondial, est le seul producteur européen avec une capacité de 4 000 t/an à Saint Médard en Jalles (33). Le n°1 mondial est [American Pacific](#), seule société productrice aux États-Unis, à Iron County dans l'Utah, avec 13 600 t/an de capacité de production.

La consommation française est d'environ 3 000 t/an en particulier pour les "boosters" d'Ariane 5, les missiles M45 des sous-marins nucléaires lanceurs d'engins et les systèmes de déclenchement des "airbags".

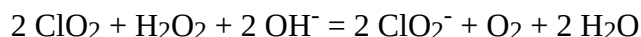
Le perchlorate d'ammonium (NH₄ClO₄) entre à 68 % dans les 237 t de propergol solide (poudre), en présence de polybutadiène (14 %) et de poudre d'[aluminium](#) (18 %), utilisées dans les "boosters" d'Ariane 5. La combustion doit durer 123 s et assurer 92 % de la poussée du lanceur au décollage. Chaque seconde, expulsion de 1,9 t de gaz à 3000 K provenant, en partie, de la réaction suivante :



- Perchlorate de potassium (KClO₄), utilisé en pyrotechnie civile dans les feux d'artifice. La production du groupe chinois HHH est de 10 000 t/an.
- Chlorite de sodium (NaClO₂) : il est obtenu par réduction à l'aide de [SO₂](#), [HCl](#), [H₂O₂](#) ou de [méthanol](#), de solutions de NaClO₃. Le procédé [Arkema](#) utilise une réduction par H₂O₂, en deux étapes. Dans un premier temps, en présence d'[acide sulfurique](#) et d'air pour diluer ClO₂ et ainsi éviter les risques d'explosion, du dioxyde de chlore est formé :



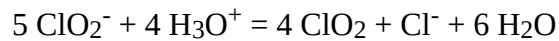
Ensuite, les gaz sont lavés puis ClO₂ est réduit dans des colonnes d'absorption en présence de [soude](#) :



En général, le chlorite de sodium est obtenu et commercialisé en solution concentrée.

En Amérique du Nord, en 2017, la demande est de 15 000 à 20 000 t/an. [Erco Worldwide](#) possède une capacité de production de 10 000 t/an, au Canada, à Buckingham, au Québec et Thunder Bay, dans l'Ontario et a vendu, en 2017, 7 600 t. A acquis, en octobre 2017, auprès du groupe Lanxess, la société [International Dioxide](#) qui possède une unité de production, aux États-Unis, à North Kingstown dans le Rhode Island.

Le chlorite de sodium est principalement utilisé pour former, in situ, du dioxyde de chlore employé pour la [purification de l'eau](#), dans des installations de faible capacité, ou le blanchiment des textiles. La média-mutation de ClO₂⁻ en ClO₂ est réalisée par HCl ou [Cl₂](#).



Il est utilisé également dans la synthèse de colorants, les traitements de surfaces...

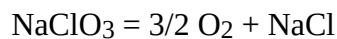
Minerai d'uranium : NaClO_3 est utilisé dans le traitement acide du minerai (1 à 2 kg/t de minerai). Dans cette application il est concurrencé par d'autres oxydants : [pyrolusite](#) (MnO_2), [\$\text{HNO}_3\$](#) (voir le chapitre consacré à l'uranium).

Pyrotechnie : utilisé principalement en Chine directement dans les feux d'artifice ou après transformation en chlorate de potassium.

Agriculture : il est utilisé comme herbicide total. Mais, en France, du fait de nombreux accidents survenus avec ce produit d'accès facile qui donne avec d'autres produits d'accès faciles des mélanges explosifs, il est retiré de la vente depuis le 31 décembre 2009.

Le rôle des ions ClO_3^- dans le désherbage est lié à leur structure, analogue à celle des ions NO_3^- utilisés comme [engrais](#). Ces derniers sont assimilés par les racines des plantes puis réduits en ions nitrite (NO_2^-), cette réduction étant catalysée par une enzyme, la nitrate réductase. Dans le cas des ions chlorates, la réduction par la nitrate réductase donne des ions chlorite (ClO_2^-) ce qui a pour effet de tuer les cellules dans lesquelles s'effectue cette réaction.

Générateur chimique de [dioxygène](#) : dans les avions, face aux risques de dépressurisation, du dioxygène peut être fourni par des générateurs destinés à alimenter 2,3 ou 4 passagers, avec 21 L/personne pendant au moins 15 minutes. Le générateur se déclenche automatiquement à l'aide d'un capteur de pression. Il renferme un mélange de chlorate de sodium et d'environ 8 % de poudre de fer qui, à 260°C, libère du dioxygène. Le dioxygène provient de la décomposition thermique du chlorate de sodium selon la réaction :



La poudre de fer catalyse la réaction. De 2 à 6 % de dioxyde de baryum est ajouté afin de fixer le dichlore qui peut se former.