

POLYTETRAFLUOROETHYLENE 2024

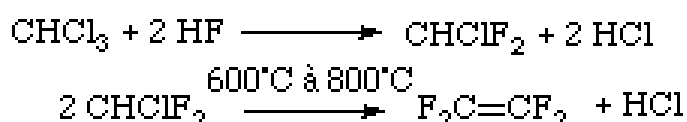
Les principales résines fluorocarbonées sont :

- De type 1, dans lesquelles tous les atomes d'hydrogène de l'éthylène sont remplacés par des atomes de fluor : il s'agit du PTFE (polytétrafluoroéthylène), du FEP (copolymère de tétrafluoroéthylène et d'hexafluoropropylène), du PFA (copolymère de tétrafluoroéthylène et de perfluoroalkoxy), du MFA (copolymère de tétrafluoroéthylène et de perfluorométhylvinyléther) qui sont souvent appelés Teflon® du nom de la marque déposée par Du Pont de Nemours pour l'ensemble des résines, films et produits fluorocarbonés fabriqués par cette société.
- De type 2, dans lesquelles, la substitution est partielle : il s'agit du PVDF (polyfluorovinylidène), du ETFE (copolymère modifié d'éthylène et de tétrafluoroéthylène), du ECTFE (copolymère d'éthylène et de chlorotrifluoréthylène) et du THV (terpolymère de tétrafluoroéthylène, d'hexafluoropropylène et de fluorure de vinylidène).

Matière première principale : le tétrafluoroéthylène.

Fabrication industrielle

Le tétrafluoroéthylène est préparé selon les réactions suivantes :

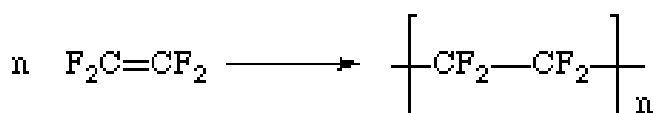


Le [chloroforme](#) CHCl_3 est obtenu par chlorations successives du [méthane](#) à 5 bar et 320°C , ou du [méthanol](#), voir le chapitre [chloroforme](#).

Le [fluorure d'hydrogène](#) est préparé à partir de [fluorine](#) (CaF_2) et d'[acide sulfurique](#), voir ces chapitres.

Le chlorodifluorométhane, produit intermédiaire dans la formation du tétrafluoroéthylène, est dénommé également HCFC22, R22 ou freon® 22. Utilisé également comme fluide réfrigérant dans les appareils de climatisation il est concerné par le Protocole de Montréal de protection de la couche d'ozone. C'est par ailleurs un puissant gaz à [effet de serre](#), son potentiel de réchauffement global étant 1810 fois celui du [CO₂](#). Son emploi dans les appareils neufs est interdit dans l'Union européenne depuis le 30 juin 2004.

Le tétrafluoroéthylène est ensuite polymérisé :



Historique (pour la société Du Pont) :

Le premier polymère fluoré, le PTFE, appelé Teflon®, est découvert le 6 avril 1938 au laboratoire Jackson de Du Pont de Nemours, dans le New Jersey. Ce jour là, l'équipe du Dr Roy J. Plunkett qui travaille sur le fluide frigorigène Freon® (dichlorofluorométhane, fluorochlorométhane), découvre qu'un échantillon s'est spontanément polymérisé en un solide blanc et cireux. Ce nouveau matériau présente une résistance à pratiquement tous les produits

chimiques ou solvants connus, sa surface est tellement glissante que presque aucune substance ne peut y adhérer. Il ne gonfle pas sous l'effet de l'humidité et il ne se dégrade pas ou ne se fragilise pas après une exposition prolongée à la lumière du soleil. Son point de fusion est de 327°C et contrairement aux thermoplastiques classiques ([polyéthylène](#), [polypropylène](#), [PVC](#) qui peuvent être injectés) son modelage nécessite d'avoir recours aux procédés de frittage.

Les PTFE sont linéaires avec ou sans chaînes latérales. Par exemple le Teflon® 62 présente des chaînes latérales -O-C₃F₇. Ces ramifications ont pour effet de diminuer la cristallinité et par conséquent de diminuer l'anisotropie des propriétés mécaniques.

- En 1960, Du Pont de Nemours commercialise le Teflon® FEP (éthylène-propylène fluoré, copolymère de tétrafluoroéthylène et de tétrafluoropropylène) qui peut être mis en œuvre à l'état fondu.
- En 1960, Walther Grot dans les laboratoires de Du Pont de Nemours découvre le Nafion® copolymère de tétrafluoroéthylène et d'acide perfluorosulfonique (CF₂=CFOCF₂CF(CF₃)OCF₂CF₂SO₃H). C'est le premier polymère conducteur ionique (ionomère).
- En 1970, Du Pont de Nemours commercialise le polymère fluoré Tefzel®, copolymère modifié d'éthylène et de tétrafluoroéthylène (ETFE) qui présente une meilleure résistance à la rupture en traction.
- En 1972, Du Pont de Nemours commercialise le Teflon® PFA (perfluoroalkoxy, copolymère de tétrafluoroéthylène et de vinyl éther perfluoré) doté d'excellentes qualités de mise en œuvre et de caractéristiques équivalentes à celles du PTFE.
- En 1989, Du Pont de Nemours commercialise le Teflon® AF qui est amorphe avec une température de fusion de 300°C.

Autres types de résines fluorocarbonées :

- Le PVDF (polyfluorovinyldène [-CH₂-CF₂-]_n) qui présente une grande facilité de mise en forme mécanique.
- L'ECTFE (copolymère éthylène/chlorotrifluoroéthylène), destiné à l'isolation des câbles.

Propriétés principales des résines fluorocarbonées :

- Résistance vis à vis de pratiquement tous les produits chimiques. Cette propriété est due d'une part à la force de la liaison C-F (484 kJ/mol comparés aux 412 kJ/mol de la liaison C-H) et d'autre part au fait que la chaîne polyéthylénique est « enrobée » dans une gangue d'atomes de [fluor](#) qui la protège. Par exemple, le Téflon® PFA, immergé pendant sept jours dans l'eau régale à 120°C subit une modification de ses propriétés physiques (traction, allongement) de l'ordre de 1 % seulement.
- Températures d'utilisation élevées. Elles vont de 155°C pour le Tefzel® à 260°C pour le Téflon® PTFE pour les utilisations permanentes et peuvent être augmentée dans le cadre d'utilisations plus brèves. Ces produits ne commencent à se dégrader que vers 400-500°C.
- Faible coefficient de frottement.
- Excellentes propriétés diélectriques.

Points de fusion et températures maxima d'utilisation continue et de transformation des

polymères fluorés :

Type de Polymère	Point de fusion caractéristique (°C)	Température maximum de service en cas d'utilisation continue (°C)	Température de transformation (°C)
PTFE	340	260	380
PFA	265-310	225-260	360-380
FEP	250-270	205	360
ETFE	210-270	150	310
ETFE/ECTFE	230	150	280
PVDF	160	140	230
THV	110-230	70-130	200-270

Source : PlasticsEurope

Productions

La production mondiale de polymères fluorés est d'environ 350 000 t/an, avec des capacités, en 2018, de 468 000 t/an, le PTFE représentant 53 % de la production. La Chine est le premier producteur. La production de l'Union européenne est, en 2024, de 48 638 t de polymères fluorés dont 17 704 t pour l'Italie, 14 430 t pour la France, . Les productions allemandes, belges et des Pays Bas sont confidentielles.

Répartition de la consommation des polymères fluorés, en 2018.

en %

PTFE	53 %	PFA/MFA	1 %
PVDF	16 %	ETFE	<1 %
FEP	9 %	ECTFE	<1 %
PVF	2 %	Autres	17 %

Source : IHS Markit

Commerce international : en 2024.

PTFE :

Principaux pays exportateurs, sur un total de 95 685 t :

en tonnes

Chine	34 065	États-Unis	6 736
Inde	12 317	Allemagne	6 278
Italie	7 135	Pays Bas	5 940
Russie	6 808	Japon	4 269

Source : ITC

Les exportations chinoises sont destinées à 20 % à l'Italie, 16 % à la Corée du Sud, 12 % au Japon, 8 % à l'Inde.

Principaux pays importateurs :

en tonnes

Italie	13 511	Corée du Sud	6 821
États-Unis	10 676	Japon	5 401
Chine	8 918	Inde	5 299
Allemagne	8 084	Turquie	3 663

Source : ITC

Les importations italiennes proviennent à 45 % de Chine, 20 % de Turquie, 7 % d'Inde, 5 % des Pays Bas.

Autres polymères fluorés :

Principaux pays exportateurs, sur un total de 122 252 t :

en tonnes

Chine	32 003	Italie	7 612
États-Unis	18 555	Pays Bas	5 120
Japon	17 827	Allemagne	4 667
France	15 064	Inde	4 441

Source : ITC

Les exportations chinoises sont destinées à 19 % aux États-Unis, 16 % à la Corée du Sud, 9 % au Japon, 8 % à Taipei chinois.

Principaux pays importateurs, sur un total de 124 391 t :

en tonnes

États-Unis	17 037	Italie	7 309
Chine	14 844	Belgique	5 778
Allemagne	12 045	Japon	5 306
Corée du Sud	10 126	Mexique	4 689

Source : ITC

Les importations des États-Unis proviennent à 34 % de Chine, 27 % du Japon, 8 % d'Inde, 8 % d'Italie.

Producteurs : en % de parts de capacités mondiales, en 2018 :

Dongyue Group (Chine)	13 %	Arkema (France)	7 %
Chemours (États-Unis)	12 %	3M (États-Unis)	6 %
Daikin (Japon)	11 %	AGC Chemical (Japon)	4 %
Solvay (Belgique)	8 %	Autres	40 %

Source : [AGC Chemical](#)

- [Dongyue Group](#) (Chine) produit du PTFE, en Chine, avec une capacité de production de 55 000 t/an. Produit également du PVDF avec 25 000 t/an ainsi que du FEP.
- [Chemours](#) (États-Unis) société issue, le 1^{er} juillet 2015, du groupe Du Pont, produit du PTFE, du PFA, du FEP et du ETFE, aux États-Unis à Parkersburg, en Virginie Occidentale et Circleville, dans l'Ohio, aux Pays Bas à Dordrecht, au Japon à Shimizu et en Chine à Changshu.
- [Daikin](#) (Japon), produit du PTFE, du PFA, du FEP, de l'ETFE, du ECTFE, au Japon à Kashima, aux États-Unis à Decatur, dans l'Alabama, en Chine à Changshu.
- [Solvay](#) (Belgique) produit du PVDF en France à Tavaux (39), du PTFE, aux États-Unis à Marshallton, dans le Delaware et en Chine à Changshu, ainsi que du PFA, MFA et ECTFE.
- [Arkema](#) (France) produit du PVDF et du ECTFE, en France à Pierre Bénite (69), aux États-Unis à Calvert City, dans le Kentucky et en Chine à Changshu. C'est le n°1 mondial pour la production de PVDF, avec une part de marché de 40 %.
- [3M](#), produit du PTFE, du PFA, du FEP, du PVDF et de l'ETFE, aux États-Unis à Decatur, dans l'Alabama, en Allemagne à Gendorf, en Belgique à Anvers, en Chine à Shanghai, en Inde à Bangalore, au Japon à Sagamahara, en association avec [Sumitomo](#).
- [AGC Chemical](#), filiale d'Asahi Glass (Japon), produit de l'ETFE, du FEP et du PFA, au Japon à Kashima et Chiba et au Royaume Uni à Thornton Cleveley, du PTFE, aux États-

Unis à Thorndale, en Pennsylvanie. C'est le principal producteur mondial d'ETFE, avec 60 % du marché.

- [HaloPolymeres](#) (Russie) produit du PTFE en Russie à Kirovo-Chepetsk avec 7 000 t/an.
- [Gujarat Fluorochemicals](#) (Inde), produit du PTFE, avec 16 000 t/an, en Inde à Dahej et aux États-Unis à Rockdale, au Texas.
- [Kureha](#) (Japon), produit du PVDF à Iwaki, au Japon et en Chine.

Recyclage

En Europe de l'Ouest la demande en PTFE recyclé représente 10 % de celle en PTFE vierge. Selon les applications le potentiel de recyclage va de 15 % à 40 %. Les utilisations particulières du PTFE font que celui-ci ne se retrouve qu'en faible proportion dans les déchets urbains.

Lors de l'incinération de ceux-ci la présence de produits fluorés entraîne la formation de [HF](#). On a en moyenne 200 mg de fluor par tonne de déchets. Pendant l'incinération, qui doit être réalisée dans des incinérateurs spéciaux fonctionnant à plus de 800°C, la majeure partie de ce fluor est convertie en gaz ce qui donne, environ, une production de 10 mg de HF/m³ qui sont ramenés en dessous de la limite stricte de 2 mg/m³ par fixation sur des composés basiques (voir le chapitre [oxyde de calcium](#)).

Situation française

Production : de polymères fluorés : 14 430 t, en 2024.

Producteurs :

- Production de PVDF par [Arkema](#) à Pierre-Bénite (69).
- Production de PVDF par [Solvay](#) à Tavaux (39).

Commerce extérieur : en 2024.

PTFE :

- Exportations : 245 t, vers la Chine à 32 %, les États-Unis à 9 %, la Colombie à 9 %, la Turquie à 9 %, l'Espagne à 9 %.
- Importations : 2 682 t d'Allemagne à 39 %, d'Italie à 19 %, des Pays Bas à 15 %, de Chine à 11 %, du Royaume Uni à 7 %.

Autres polymères fluorés :

- Exportations : 15 042 t vers l'Allemagne à 22 %, l'Autriche à 13 %, le Brésil à 11 %, la Corée du Sud à 6 %, le Royaume Uni à 6 %, la Hongrie à 6 %, la Chine à 6 %.
- Importations : 2 401 t de Chine à 40 %, d'Italie à 18 %, des États-Unis à 13 %, de Belgique à 6 %, d'Allemagne à 4 %.

Utilisations

Consommations :

En 2020, la consommation mondiale de polymères fluorés est de 356 660 t.

En 2018, la consommation de PTFE est de 171 200 t à 40,5 % en Chine, 19,7 % en Europe de l'Ouest, 15,9 % aux États-Unis, 5,3 % au Japon.

Secteurs d'utilisation, en 2015, dans l'Union européenne :

	en %	
Transport	36 %	Pharmacie, alimentation 6 %
Chimie, énergie	22 %	Textiles, architecture 6 %
Ustensiles de cuisine	7 %	Médecine 3 %
Électronique	7 %	Énergies renouvelables 1 %

Source : [Plastics Europe](#)

Utilisations diverses :

Grâce à ses propriétés le PTFE trouve de nombreuses applications, aussi bien dans l'industrie que pour les emplois domestiques.

- Mécanique, automobile, aviation : il sert à fabriquer des mécanismes qui n'ont pas besoin d'être lubrifiés ainsi que des joints, il intervient dans l'isolement des accessoires de direction assistée, dans les transmissions automatiques et les absorbeurs de chocs, dans les câbles de commande des freins, il sert à la fabrication de joints résistant au kérosène et aux lubrifiants, de tuyauteries de pression et de parties du moteur. Une automobile européenne de type moyen en contient environ 100 g.
- Industrie, construction, électricité : on le trouve dans le revêtement intérieur des tuyauteries, dans des pompes destinées aux industries chimiques, pharmaceutiques et alimentaires, dans le revêtement des fibres de verre tissées, dans les isolants pour les câbles et les fils. Le PVDF est utilisé dans des revêtements métalliques architecturaux, par exemple pour la pyramide du Louvre, dans la protection arrière des panneaux photovoltaïques. Le Nafion[®] est employé comme membrane séparant les compartiments anodiques et cathodiques lors de l'électrolyse des solutions de [chlorure de sodium](#) pour produire du [dichlore](#) et de l'[hydroxyde de sodium](#) ainsi que dans des piles à combustibles.
- Protection de l'environnement : on le retrouve au sein des procédés de recyclage ([désulfuration des gaz](#) issus des centrales thermiques, filtres à poussières dans les procédés industriels...).
- Médecine : on le trouve dans les implants (ligaments artificiels, cœurs artificiels et soins des brûlures) ainsi que dans divers ustensiles (cathéters, tubes capillaires, seringues hypodermiques).
- Le sport et les loisirs : il sert dans les membranes textiles destinées à l'habillement, comme composant dans les fixations de ski. On en trouve environ 20 g dans un anorak. Le tissu Gore-Tex[®] est obtenu par collage d'un textile sur une membrane en Teflon[®] expansé et présente une protection contre les intempéries tout en laissant échapper la vapeur d'eau émise par le corps.
- Utilisations domestiques : on en trouve dans les revêtements antiadhésifs pour poêles à frire (environ 4 g), pour fer à repasser. C'est l'ingénieur français Marc Grégoire qui a mis au point, en 1954, un procédé pour accrocher le PTFE sur de l'[aluminium](#), basé sur l'attaque de l'aluminium par l'[acide chlorhydrique](#) en vue de créer des cavités pour fixer le polymère. En 1956, il fonde la société [Tefal](#), appartenant depuis 1968 au groupe [Seb](#).

Autres utilisations :

- Prévention de la corrosion. Le Téflon[®] protège de la corrosion la Statue de la Liberté après sa dernière restauration. En effet, aux endroits où

l'épiderme en [cuivre](#) vient au contact des structures en [acier](#), la corrosion a fortement affaibli celles-ci. Afin d'empêcher la réaction galvanique, les nouvelles structures ont été enveloppées d'un ruban enduit de Téflon[®] qui sépare les deux métaux. Ceci permet en outre une « lubrification » lors de la « respiration » de l'édifice lors de sa dilatation.

- Peu après sa découverte, le PTFE servit à la conception de la première bombe atomique car il était la seule matière plastique capable de résister à l'extrême corrosivité de l'[hexafluorure d'uranium](#).
- Le PVDF entre dans la fabrication de batteries [lithium](#)-ion comme liant, comme membrane de nanofiltration pour le traitement de l'[eau potable](#).
- L'ECTFE, est utilisé comme film protecteur ultra résistant pour les faces avant des cellules photovoltaïques.