

PLOMB 2010

MATIÈRES PREMIÈRES :

Teneur dans l'écorce terrestre : 16 ppm.

Dans les minerais, le plomb est très souvent associé au [zinc](#) mais aussi à de nombreux autres éléments : [Fe](#), [Cu](#), [Cd](#), Bi, [Sb](#), Ge, As, [Ag](#), [Au](#), qui sont en grande partie (sauf Fe) récupérés lors des opérations métallurgiques. 70 % de la production mondiale d'argent provient de concentrés de plomb. En moyenne, pour 1 t de plomb, la production minière donne également 2 t de zinc et 3 kg d'argent.

Les minerais mixtes Pb-Zn représentent 70 % de la production minière de plomb, les minerais de plomb, 20 % et 10 % de la production de plomb provient d'une coproduction lors du traitement de minerais de cuivre, zinc ou d'autres métaux.

La production minière mondiale ne représente, en 2008, que 47 % de la production totale, le recyclage du plomb étant particulièrement bien développé.

Minerais : le principal est la galène (PbS) très souvent associée à la blende et à la pyrite.

Autre minerai : la cérusite (PbCO₃) provenant de l'oxydation de PbS, présente dans les parties supérieures des gisements de galène.

Teneur des minerais tout venant : 1 à 12 % de Pb.

Minéralurgie : effectuée sur les lieux d'extraction, dans des laveries. La concentration a lieu par gravimétrie après broyage grossier ou par flottation après broyage plus fin. On obtient des concentrés de teneurs comprises entre 60 et 80 % de plomb, sous forme de PbS. Voir un exemple de flottation dans le chapitre [zinc](#).

Productions minières : en 2010, en milliers de t de Pb contenu. Monde : 4 100, Union européenne (2009) : 204, en Suède, Pologne, Irlande, Grèce, Bulgarie.

Chine	1 750	Inde	95
Australie	620	Bolivie	90
Etats-Unis	400	Russie	90
Pérou	280	Canada	65
Mexique	185	Suède	65

Source : USGS

- En Australie :

[BHPBilliton](#) exploite la mine de Cannington, dans le nord-ouest du Queensland, avec une production de 243 364 t de Pb, en 2010-11, 60 657 t de zinc, 1 095 t d'argent et des réserves de 21 millions de t de minerai contenant 7,4 % de Pb, 3,8 % de Zn et 292 g de Ag/t.

[Xstrata](#) exploite les mines de Mount Isa (extraction, en 2010, de 8,6 millions de t de minerai contenant 5,6 % de Zn, 2,7 % de Pb et 53,1 g/t de Ag pour donner 291 284 t de Zn, 143 666 t de Pb, 241 t de Ag. Les réserves sont de 21,4 millions de t à 4,8 % de Zn, 2,6 % de Pb, 55 g de Ag/t) et McArthur River (extraction, en 2010, de 2,2 millions de t de minerai contenant 11 % de zinc et 4,5 % de plomb pour donner 143 201 t de zinc, 31 635 t de plomb et 56 t d'argent. Les réserves sont de

38,1 millions de t à 10,3 % de Zn, 4,4 % de Pb et 44 g/t d'Ag).

[Minmetals](#) (Chine), après l'achat des activités minières dans le plomb et le zinc de OZ Minerals, exploite les mines de Century (38 793 t de Pb, en 2010), Rosebery (28 271 t de Pb, en 2010) et Golden Grove (7 746 t de Pb, en 2010).

- Aux Etats-Unis, en 2010, 7 mines sont en activité, dans le Missouri (mines souterraines de Buick, Fletcher, Brushy Creek, Viburnum Sweetwater, exploitées par [Doe Run](#) avec 225 000 t, en 2008), en Alaska (mine à ciel ouvert de Red Dog) et dans l'Idaho. La mine plomb-zinc de Red Dog, exploitée par [Teck](#) a produit, en 2010, 109 900 t de plomb, à partir de l'extraction de 3,6 millions de t de minerai à 5,4 % de plomb, récupéré à 57 % et 18,2 % de zinc récupéré à 82,8 %, voir le chapitre [zinc](#). Les réserves sont de 55,3 millions de t à 15,9 % de Zn et 4,0 % de Pb.

Producteurs : principaux, hors Chine, en 2010, en milliers de t de plomb contenu dans les concentrés miniers.

BHPBilliton (Australie)	245	Glencore (Suisse, en 2008)	151
Xstrata (Suisse)	236	Teck (Canada)	110
Doe Run (Etats-Unis, en 2008)	225	Volcan (Pérou)	73

Sources : rapports des sociétés

Réserves mondiales : en 2010, en milliers de tonnes de Pb contenu. Monde : 80 000.

Australie	27 000	Mexique	5 600
Chine	13 000	Inde	2 600
Russie	9 200	Bolivie	1 600
Etats-Unis	7 000	Pologne	1 500
Pérou	6 000	Suède	1 100

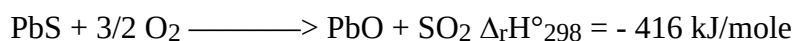
Source : USGS

Situation française :

Plus de production minière après la fermeture, en décembre 1991, de la mine des Malines (30), exploitée par la société Metaleurop. La production française avait atteint 30 000 t, en 1970.

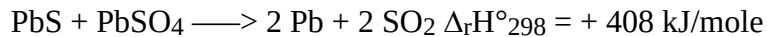
MÉTALLURGIE DE PREMIÈRE FUSION : traditionnellement cette métallurgie est réalisée en 2 étapes (grillage puis réduction). Toutefois, de nouveaux procédés pyrométallurgiques (KIVCET, Q.S.L, Isasmelt, ...) commencent à être utilisés.

Grillage : consiste à éliminer le soufre et agglomérer le concentré afin qu'il résiste à l'écrasement lors de la réduction. La charge obtenue doit être poreuse afin de permettre sa réduction par le monoxyde de carbone. Le grillage est réalisé vers 1000°C, [SO₂](#) est récupéré pour produire [H₂SO₄](#). La réaction principale est la suivante :



Le procédé le plus utilisé dans le monde consiste à effectuer le grillage sur des machines Dwight-Lloyd qui se présentent comme une bande sans fin de chariots mobiles munis de grilles, glissant sur des caissons étanches. L'air est soufflé à travers les grilles. Afin de décomposer PbSO₄ qui se forme

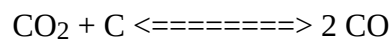
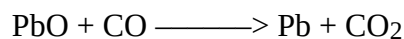
au cours du grillage, la température de grillage doit dépasser 950°C. Lors du grillage il se forme également une faible quantité de plomb fondu, qui reste dans le concentré, selon les réactions :



La réaction de grillage étant très exothermique, il faut éviter une teneur trop importante en combustible (PbS) qui entraînerait une élévation trop importante de la température. Il ne faut pas atteindre 1114°C, température de fusion de PbS, ce dernier, à l'état fondu, ne pouvant plus être grillé. Pour cette raison la teneur des concentrés qui est, comptée en soufre, de 10 à 14 % est abaissée à une teneur moyenne de 6 % en ajoutant des concentrés préalablement grillés. Une partie du concentré grillé est donc recyclé en amont du grillage.

L'épaisseur de la couche grillée est de l'ordre de 30 cm, la surface de 50 à 90 m², la vitesse de défilement d'environ 1m/min, le débit d'air de 15 à 40 m³/min/m².

Réduction : par pyroméallurgie entre 500 et 1000°C.



Avant réduction, le minerai est aggloméré et additionné de [coke](#) (180 kg/t de Pb) et de fondants, les ajouts de fondant intervenant souvent lors du grillage. La réduction a lieu selon 2 types de procédés :

- Au four à cuve, selon le principe du haut fourneau (représente, en 2005, 80 % des capacités mondiales de production). Le four est rectangulaire, avec souvent un refroidissement extérieur par circulation d'eau (water jacket). Les 3/4 du plomb de Metaleurop à Noyelles-Godault était produit selon ce procédé, la production atteignait jusqu'à 350 t/jour.

- Imperial Smelting (ISP, 10 % des capacités mondiales de production, en 2005) qui permet de traiter des minerais mixtes Pb-Zn et de produire simultanément les deux métaux. Le four est de type haut-fourneau. Le plomb d'œuvre fondu sur lequel surnagent les scories est récupéré dans le bas du four. Les vapeurs de [zinc](#) (température d'ébullition : 907°C) qui doivent être condensées le plus rapidement possible pour éviter leur oxydation sont absorbées dans des condenseurs par une pluie de plomb à 440°C. Dans les condenseurs, la température du plomb liquide s'accroît jusqu'à 550°C. Le plomb zingueux obtenu est refroidi vers 440 °C. Les différences de solubilité et de densité, entre ces deux températures, permettent de séparer les deux métaux. Il faut faire circuler une quantité de plomb de l'ordre de 420 fois la quantité de zinc récupéré. Ce procédé était utilisé par Metaleurop à Noyelles-Godault pour 1/4 de la production et des capacités annuelles de 90 000 t de zinc et 35 000 t de plomb.

Le plomb d'œuvre obtenu selon ces deux procédés titre 98,5 %. Un raffinage est nécessaire.

Procédés en une seule étape : Kivcet, QSL, Isasmelt

En 2005, ces procédés représentaient 10 % des capacités mondiales de production. Ils consistent à réaliser, dans le même réacteur, le grillage et la réduction, le grillage apportant la chaleur nécessaire à la réduction. Ils utilisent du [dioxygène](#) pur ou de l'air enrichi en oxygène pour le grillage. Le bilan énergétique est nettement amélioré, l'étape de frittage sur machine Dwight-Lloyd est inutile, la

teneur des gaz émis est élevée en dioxyde de soufre permettant ainsi une transformation plus aisée en acide sulfurique et une pollution atmosphérique moindre.

Le procédé [Kivcet](#) a été mis au point en Union Soviétique pour traiter, en 1971, un minerai Cu-Zn kazakh puis en 1985 un minerai Zn-Pb. La plus grande fonderie au monde, celle de Trail, au Canada, d'une capacité de 120 000 t/an de Pb, exploitée par la société [Teck](#), utilise, depuis 1997, ce procédé. Un mélange de concentré de plomb, matières recyclées, charbon et coke, silice et argile, est introduit dans la chambre d'oxydation en présence d'oxygène. Les sulfures sont transformés en oxydes qui en présence des fondants introduits (silice et argile) donnent un bain semi-fondu qui percole au travers d'une couche de coke où l'oxyde de plomb est réduit en donnant du plomb fondu. Les matériaux obtenus, laitier et plomb passent ensuite dans une chambre où la fusion totale et la séparation laitier-plomb est achevée. Dans cette chambre, l'énergie est apportée par des électrodes de graphite. Un gaz contenant environ 15 % de dioxyde de soufre est refroidi, purifié et envoyé à la production d'acide sulfurique. A Trail, le passage du procédé classique au procédé Kivcet a permis de diminuer de 127 à 1,6 t/an les émissions atmosphériques de plomb.

Le procédé [QSL](#) (Queneau-Schumann-Lurgi) consiste à alimenter par un mélange aggloméré de concentré de plomb, matières à recycler, charbon ou coke et fondants (argiles et silice) un four horizontal légèrement incliné (0,5 % de pente), comportant deux zones, l'une d'oxydation, l'autre de réduction. La fonderie de la société [Berzelius](#), à Stolberg, en Allemagne, produit ainsi, depuis 1990, 150 000 t/an de plomb, 100 000 t/an d'acide sulfurique et 300 t/an d'argent. Par rapport au procédé classique, la consommation d'énergie est passée de 15,2 à 4,5 GJ/t de Pb. Le four possède un diamètre de 3,5 m dans la zone d'oxydation et 3 m dans la zone de réduction pour une longueur de 33 m. Dans la zone d'oxydation, à 1000°C, alimentée en oxygène pur par des tuyères plongeant dans le bain fondu, du plomb fondu se forme et est évacué. Le laitier, riche en oxyde de plomb passe, à contre courant dans la deuxième zone où il est réduit, vers 1250°C, à l'aide d'une injection de charbon finement divisé. Le plomb formé coule vers la chambre d'oxydation où il rejoint le plomb obtenu lors de la première étape. Le laitier est évacué du côté de la chambre de réduction. Les gaz produits sont refroidis à 400°C, purifiés et le dioxyde de soufre est transformé, par le procédé de contact, en acide sulfurique.

Le procédé [Isasmelt](#), proposé par Xstrata, a été développé à Mount Isa (Australie) où il a fonctionné de 1991 à 1995. Il est employé également dans le traitement pyrométallurgique des concentrés de cuivre. A Quijing, en Chine, le groupe [Yunnan Metallurgical](#) produit ainsi, depuis 2005, 80 000 t/an de plomb. Le procédé consiste à agglomérer le concentré de plomb, les matières à recycler et le fondant (argile, silice...) qui sont introduits dans un four vertical (4 m de diamètre pour 11 m de hauteur) contenant un bain fondu de laitier. La fusion du bain est obtenue à l'aide d'une lance immergée alimentée en air enrichi en oxygène et en charbon pulvérisé. Une oxydation rapide a lieu avec formation de PbO qui réagit, en partie, avec PbS restant pour donner du plomb liquide. Plus de 40 % du plomb est ainsi récupéré. Le plomb restant, sous forme de PbO est récupéré dans le laitier dont une partie est prélevée régulièrement. Ce laitier est réduit ensuite de façon classique dans un haut-fourneau.

Raffinage : soit pyrométallurgique (environ 80 % de la production), soit électrométallurgique (environ 20 % de la production).

- Pyrométallurgique : par purifications successives du plomb à l'état liquide. Il consiste en un décuivrage en présence de [soufre](#), une élimination de As, [Sn](#) et [Sb](#), par oxydation à l'aide de nitrate

de sodium (procédé Harris), une désargentation en présence de Zn (procédé Parkes), un débismuthage en présence de Ca et [Mg](#) (procédé Kroll-Betterton). Les divers sous-produits sont récupérés lors de ces opérations. Par exemple, pour une tonne de Pb peuvent être récupérés : 6 kg de Sb, 4 kg de [Cu](#), 3,5 kg de As, 2 kg de Bi, 1 kg de [Ag](#), 0,3 kg de Sn.

Le plomb obtenu appelé plomb doux à une teneur de 99,99 %. Il est coulé en lingots de 45 kg appelés saumons.

- Électrométallurgique : par électrolyse à anode soluble. Il est utilisé pour le plomb d'œuvre contenant plus de 2 % d'impuretés autres que le cuivre et lorsqu'on désire obtenir du plomb à faible teneur en bismuth (< 10 g/t de Pb), le procédé pyrométallurgique donnant couramment 100 g de Bi/t de Pb. L'électrolyte est généralement de l'acide fluosilicique (H₂SiF₆). La cathode est en plomb pur de 12 mm d'épaisseur, l'anode (200 kg) en plomb d'œuvre préalablement décuivré. La durée de l'électrolyse est de 4 à 8 jours, à 40-50°C, sous 0,3 à 0,5 V, avec une densité de courant de 150 A/m², la consommation électrique est de 150 kWh/t de Pb.

Aux Etats-Unis, la production de plomb de première fusion est assurée par une seule usine pyrométallurgique, exploitée par [Doe Run](#), à [Herculaneum](#), dans le Missouri. En France toute production a cessé avec l'arrêt de l'usine Metaleurop de Noyelles-Godault, en mars 2003. L'usine la plus importante, au monde, est l'usine de Trail (Colombie Britannique), au Canada, exploitée par [Teck](#).

RECYCLAGE : MÉTALLURGIE DE DEUXIÈME FUSION ou d'affinage :

L'obtention du métal a lieu à partir de la récupération de déchets, les batteries constituant la part la plus importante. Celle-ci est, en 2008, de 94 % aux Etats-Unis.

Le taux de récupération du plomb est important (environ 60 % de la consommation) car il est facile de récupérer le plomb des batteries. En France, la quasi totalité du plomb utilisé dans les batteries est récupéré.

Aux Etats-Unis, en 2010, 82 % de la consommation provient du recyclage. A côté d'une seule fonderie primaire, il y a 20 fonderies secondaires dont 14 produisant plus de 15 000 t/an et représentant 99 % de la production.

Composition moyenne (en masse) d'une batterie :

Sulfate de plomb	24,5 %	Oxyde de plomb	16 %
H2SO4	24 %	Polypropylène	7,7 %
Alliage de plomb	21 %	PVC	3,8 %

Principe de la récupération des batteries :

- Casse des batteries, puis triage des sels de plomb, alliages de plomb, polypropylène qui est recyclé . Le polypropylène recyclé est destiné, à 50 % à des pièces automobiles (bacs de batteries), à 30 % à des conteneurs horticoles, à 10 % à des batteries.

- Réduction des oxydes par CO à 800-1200°C, déchloration par Na₂CO₃, désulfuration par [Fe](#), dans des fours réverbère, à cuve ou rotatif.

- Obtention de plomb d'œuvre contenant 0,2 à 10 % de Sb, 200 à 400 g Cu/t, 200 à 800 g Sn/t.
- Un raffinage donne du plomb doux à 99,97 % ou des alliages (Pb-Sb, Pb-Sb-As, Pb-Sb-Sn...).
- Une partie du recyclage est réalisé dans les fours de réduction de première fusion en même temps que le traitement des concentrés de plomb.

Exemple du traitement des batteries par la société [Recylex](#) : en France, les batteries sont récupérées et cassées à Escaudœuvres (59) et Villefranche-sur-Saône (69). Le polypropylène est conditionné à Villefranche-sur-Saône, le plomb et les sels de plomb sont traités par pyrométallurgie dans l'usine de la société à Nordenham, en Allemagne.

PRODUCTIONS totales, en 2009, 1^{ère} et 2^{ème} fusion et () 2^{ème} fusion, en milliers de t. Monde : 8 820 (4 680), Union européenne : 1 523 (1 026).

Chine	3 710 (1 230)	Corée du Sud	260 (60)
Etats-Unis	1 210 (1 110)	Canada	259 (157)
Allemagne	391 (286)	Australie	229 (25)
Royaume Uni	294 (144)	Mexique	210 (110)
Japon	275 (170)	Italie	149 (134)

Sources : USGS

Producteurs : principaux groupes mondiaux hors Chine.

[Eco Bat Technologies](#) (17 usines, aux Etats-Unis, en Afrique du Sud, Allemagne, Royaume-Uni, Autriche, Italie, France) : 800 000 t/an.

[Xstrata](#) (Australie, Allemagne, Canada, Royaume-Uni) : 238 735 t, en 2010.

[Nyrcstar](#) (Australie) : 198 000 t, en 2010, dont 179 000 t à Port Pirie.

[Doe Run](#) (États-Unis) : 135 000 t, en 2008.

[Recylex](#) (Allemagne) : 122 000 t, en 2010.

[Teck](#) (Canada) : 72 000 t, en 2010.

SITUATION FRANÇAISE : en 2009.

Production métallurgique : 88 000 t de plomb de 2^{ème} fusion.

Commerce extérieur :

- Importations : 56 200 t (Allemagne : 34 %, Royaume-Uni : 26 %, Belgique : 15 %).
- Exportations : 20 800 t (Espagne : 19 %, Belgique : 19 %, Allemagne : 13 %).

Usines métallurgiques de production de plomb de 2^{ème} fusion :

- Sociétés du groupe [Eco Bat Technologies](#) : [Société de Traitements Chimiques des Métaux \(STCM\)](#) à Toulouse (31) et Bazoches-les-Gallerandes (45), [Affinerie de Pont Sainte Maxence \(APSM\)](#) à Pont Sainte Maxence (60) : 85 000 t/an de capacité de production, [Le Plomb Français](#), à Estrée Saint Denis (60).

- [Métal Blanc](#), à Bourg Fidèle (08) : 25 000 t/an de capacité de production.

UTILISATIONS :

Consommations mondiales : en 2008, en milliers de t. Monde : 8 713, Union européenne : 1 700.

Chine	3 211	Italie	259
Etats-Unis	1 577	Royaume Uni	235
Allemagne	369	Espagne	231
Corée du Sud	318	Mexique	216
Japon	261	France	191

Source : Ressources naturelles du Canada

Répartition de la consommation : en 2008, dans le monde.

Accumulateurs	80 %	Munitions	3 %
Produits laminés et extrudés	6 %	Alliages	2 %
Composés chimiques	5 %	Gaînes de câbles électriques	1 %

Source : ILZSG

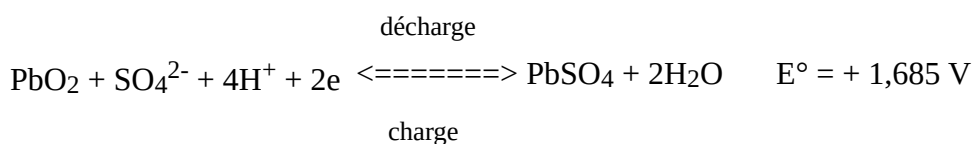
- En 1960, la part des accumulateurs était de 28 %.

- Aux Etats-Unis, en 2009, 88 % de la consommation du plomb est destinée aux accumulateurs, 5 % à la fabrication de munitions, 2 % à la fabrication de produits moulés, 1 % à celle d'oxyde, 1 % à celle de produits laminés et extrudés. En Chine, en 2008, 76 % de la production est destinée aux accumulateurs, 12 % à la fabrication d'oxydes, 6 % d'alliages. Dans ce pays les batteries destinées aux vélos électriques représentent 27 % de la consommation de batteries.

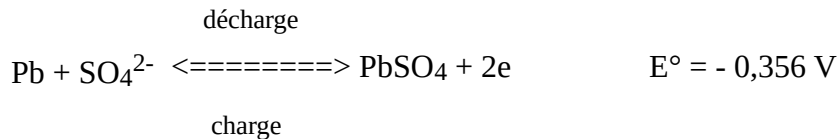
- Accumulateurs : vu l'importance de la part des accumulateurs, la consommation de plomb est liée à la production automobile (parc automobile mondial : 500 millions de véhicules). Marché mondial annuel : 250 millions de batteries (9 millions en France pour le démarrage, dont 3,2 millions en premier équipement). En 10 ans, la durée de vie des batteries a été multipliée par 2 (de 3 à 4 ans en moyenne, actuellement) et la quantité de Pb utilisé a diminué de 12 à 8 kg. Les batteries pour usage "stationnaire" sont conçues pour durer 25 ans. Aux Etats-Unis, en 2008, consommation de 117,9 millions de batteries dont 99 millions en remplacement de batteries usées.

- 3 types de batteries, () en % du marché mondial : SLI (starting, lighting and ignition) (80 %) utilisées pour les véhicules automobiles à traction non électrique (1/4 en équipement d'origine, 3/4 en remplacement de batteries usagées), de traction (15 %) utilisées pour les véhicules électriques (chariots élévateurs...), stationnaires (5 %) utilisées en appoint du réseau électrique (hôpitaux, télécommunications...).

- Principe de fonctionnement : à la plaque positive :



A la plaque négative :



Les cellules de 2 V sont connectées en série. La matière active est préparée sous forme de pâte constituée de poudre très fine (< 5 µm) d'oxyde de plomb, de plomb (20 à 30 %), d'[acide sulfurique](#) et d'[eau](#), transformée par électrolyse en dioxyde de plomb à la plaque + et en plomb spongieux à la plaque -. La matière active est déposée sur des grilles en alliage de plomb. L'alliage traditionnel (4 à 5 % de Sb) a de bonnes qualités mécaniques, mais [Sb](#) de la grille + a tendance à passer en solution et à se redéposer sur la plaque -. La surtension moindre de Sb/Pb entraîne un dégagement de [H2](#) qui décharge la batterie (autodécharge) et consomme de l'eau. L'alliage Pb-Ca permet d'éviter la consommation d'eau mais du fait de la formation d'une couche passive sur la plaque + gênant la charge de la batterie après décharge complète, cet alliage n'est utilisé que pour la grille -. La grille + est en alliage à 2 % de Sb.

L'électrolyte est de l'acide sulfurique à 4 à 5 moles/L. Les matériaux des séparateurs entre compartiments + et -, en papier cellulosique imprégné de [PVC](#), sont de plus en plus remplacés par des [fibres de verre](#) ou du [polyéthylène](#) poreux, afin de diminuer la résistance interne de la batterie.

- Le plomb représente 1/5 du prix d'une batterie.
- On assiste au développement de grosses batteries destinées à réguler les réseaux de [distribution électrique](#) : 2 500 t de plomb dans des batteries, à Los Angeles, pour une puissance électrique de 400 MW.
- [Alliages](#) : les éléments d'addition peuvent permettre d'abaisser le point de fusion de plomb, d'augmenter les propriétés mécaniques ou d'améliorer les caractéristiques électrochimiques :
 - alliages pour soudure "à l'étain" : (62 % [Sn](#), 32 % Pb) (température de fusion : 183°C). Par exemple, une [lampe à incandescence](#) demande 300 mg de plomb pour les soudures du culot. En France, la consommation dans ce domaine était de 75 t/an avant la fin programmée de ce type de lampe.
 - alliages pour grilles de batteries : ajout de 2 % de Sb.
- [Revêtement des câbles électriques](#) : le plomb est utilisé pour les câbles sous marins haute tension car il est parfaitement imperméable aux liquides.
- [Bâtiment](#) : en France, consommation d'environ 2 000 t/an de feuilles de plomb pour l'entretien et la rénovation des monuments historiques. Utilisé comme matériau de couverture et de décoration pour la rénovation du dôme des Invalides à Paris. Le plomb est également utilisé en insonorisation, particulièrement basse fréquence et comme matelas antivibrations. Utilisation de 10 000 t/an comme accessoires de couverture (souches de cheminées, chenaux, recouvrement de balcons).
- [Oxydes](#) : PbO (litharge), Pb₃O₄ (minium), voir également le paragraphe verres au plomb.
- Les plaques positives des accumulateurs sont constituées d'une grille en alliage de plomb sur laquelle est déposée du dioxyde de plomb (PbO₂). La litharge est utilisée, en partie, pour la fabrication de cet oxyde qui se forme lors de la première charge de la batterie.
- Utilisés sous forme de litharge comme stabilisant du PVC (qui contient 1 % d'oxyde de plomb) lorsqu'il est employé de façon durable (bâtiment...).

- Dans la fabrication des céramiques : le minium, utilisé dans les glaçures, sert d'opacifiant en formant un silicate. De 70 à 90 % de l'oxyde utilisé dans ce secteur est employé à la fabrication de carrelages (59 g de PbO/m²).
- Les pigments, élaborés à partir de litharge : jaune (chromate : PbCrO₄ entrant dans la fabrication de la peinture des ex-bandes jaunes routières), rouge (molybdate : PbMoO₄) ne sont plus utilisés.
- Le minium est de moins en moins utilisé comme peinture antirouille.
- Verres au plomb : l'oxyde de plomb augmente l'indice de réfraction des verres qui de n = 1,5, peut atteindre n = 1,8. Les verres de cristal ont des teneurs exprimées en PbO d'au moins 24 %. Des fibres optiques sont constituées d'une peau en verre ordinaire (n = 1,5) et d'un cœur en verre au Pb (50 % de PbO) d'indice 1,62.

Le numéro atomique élevé du plomb en fait le meilleur élément pouvant entrer dans la composition de verres de protection contre les rayonnements (X et nucléaires). Le verre du cône des tubes de télévision contient jusqu'à 30 % de PbO, soit 1 kg de plomb par téléviseur couleur. Ce verre brunissant sous l'impact des rayons X, le verre de l'écran contient des oxydes de strontium et baryum. L'usine de retraitement des combustibles irradiés de La Hague utilise plus de 200 fenêtres de verre au plomb (jusqu'à 80 % de PbO). Les fenêtres sont formées par des dalles de verre collées les unes aux autres. L'épaisseur peut atteindre 1,2 m et la masse, plusieurs tonnes.

- Plomb de chasse : alliage (1,5 % Sb, 0,8 % As), fabriqué selon le procédé "de la tour".

Pollution de l'atmosphère par le plomb : (d'après pour la Science n°228).

L'étude de la composition en plomb de carottes glaciaires prélevées au Groenland a montré que celle-ci a varié de 0,5 pg (10⁻¹² g) de plomb par g de glace en l'an - 1000 à 2 à 3 pg entre - 500 et 200 pour atteindre 10 pg vers 1770, 50 pg vers 1900, 100 pg vers 1969 pour décroître ensuite à environ 10 pg après la quasi-disparition d'abord aux Etats-Unis et au Japon de l'essence contenant des additifs à base de plomb. La pollution à l'époque romaine et jusqu'au début du XX^{ème} siècle est principalement due au fonctionnement des fours de réduction qui, à l'époque romaine, rejetaient dans l'atmosphère jusqu'à 5 % de la production soit 4 000 t/an à l'apogée de l'Empire romain. Depuis 1923 et l'utilisation de l'essence plombée, ce sont le plomb tétraéthyle et tétraméthyle qui transformés en plomb triéthyle et diéthyle ont été les principaux polluants de l'atmosphère.

TOXICITE :

Le plomb donne le saturnisme. Incorporés dans l'organisme, les ions Pb²⁺ entrent en compétition avec Ca²⁺ dans la formation des os (phosphate de calcium). Pb peut aussi bloquer plusieurs enzymes. L'ingestion doit être limitée à 3 mg Pb/semaine. Normes de l'Union européenne : maximum admissible dans l'eau potable : 25 µg Pb/L (10 µg/L fin 2013), concentration maximale admissible dans l'atmosphère : 0,5 µg/m³, en moyenne annuelle

La plombémie, taux de plomb dans le sang, varie, en général, de 7 à 20 µg/100 mL de sang, en fonction de la contamination atmosphérique (0,1 à 0,2 µg/m³ dans les zones rurales, 1 à 2 µg/m³ en moyenne dans les grandes villes). En Europe, la valeur maximale admissible est de 35 µg/100 mL. Chez l'enfant, 15 µg/100mL sont considérés comme une limite maximale.

La céruse ($2\text{PbCO}_3, \text{Pb}(\text{OH})_2$) qui a été pendant longtemps employée comme [pigment](#) blanc dans les [peintures](#) est interdite dans ce secteur depuis 1948 mais elle reste présente dans des vieilles peintures et présente l'inconvénient d'avoir un goût sucré. On évalue, en France, le nombre d'enfants en contact avec ces peintures à 140 000 dont la moitié dans l'Ile de France. En 1988, à Paris, 2 enfants sont morts après avoir ingéré des vieilles peintures contenant de la céruse et de nombreux autres sont intoxiqués chaque année.