

Vanadium 2023

Matières premières

La teneur en vanadium (V) de l'écorce terrestre est de 0,016 %.

Le vanadium, est le plus souvent récupéré à partir de titanomagnétites vanadifères qui peuvent renfermer jusqu'à 3 % de V_2O_5 . Dans les titanomagnétites, le [titane](#) se substitue au [fer](#) de la magnétite pour donner un oxyde mixte de formule $Fe_{3-x}Ti_xO_4$.

Par exemple :

- le gisement Windamurra, en Australie, renferme 55 % de Fe, 14 % de TiO_2 et 0,47 % de V_2O_5 ,
- celui de Mapochs, à Roosenekul dans la province de Limpopo, en Afrique du Sud, 1,4 % de V_2O_5 ,
- le gisement de Waikato North Head, en Nouvelle Zélande, est constitué de sables noirs riches en oxyde de fer (80 % de Fe_3O_4 , 8 % de TiO_2 , 0,6 % de V_2O_5). La capacité de production est de 1,2 million de t/an de sable avec des réserves de 150 millions de t. Le minerai est concentré sur place par séparation magnétique puis transporté en suspension dans de l'eau par un pipeline sur une distance de 18 km jusqu'à l'usine sidérurgique située à Glenbrook qui possède une capacité de production de 650 000 t/an d'acier.

Lorsque la teneur en oxyde de vanadium est supérieure à 1-1,5 %, le minerai peut être traité directement pour le récupérer, cela est le cas en Afrique du Sud et en Chine et donne, en 2021, 18 % de la production mondiale de vanadium. Pour des teneurs inférieures, l'oxyde de vanadium est extrait du laitier obtenu lors de l'utilisation des minerais de titanomagnétite vanadifère pour élaborer de l'[acier](#), cela est le cas, en Chine, en Nouvelle Zélande et en Russie dans 14 aciéries et donnent, en 2021, 70 % de la production mondiale de vanadium. Les 12 % restant sont fournis par le recyclage de matériaux usés.

La concentration des minerais renfermant des titanomagnétites vanadifères est facilitée par leurs propriétés magnétiques mises à profit après broyage.

Du vanadium est également présent dans du [charbon](#), du [pétrole](#), des sables bitumineux et est récupéré dans les cendres après combustion du charbon ou dans les résidus pétroliers, lors de son raffinage. Il est également récupéré lors du recyclage de catalyseurs.

Du vanadium est aussi présent dans des minerais d'[alumine](#) (roscoelite) extraits en Inde et dans des minerais d'[uranium](#) (carnotite) extraits aux États-Unis qui contiennent de 1 à 5 % de V_2O_5 . Par exemple, la société [Energy Fuels](#) a extrait, depuis 1980, 24 494 t de V_2O_5 lors du traitement de minerais d'uranium dans l'usine de White Mesa, dans l'Utah, aux États-Unis. Cette production est intermittente, elle dépend du cours du vanadium, et actuellement est effectuée sur des solutions de traitement des résidus des exploitations antérieures. Entre 2014 et 2018, cette coproduction a été suspendue pour reprendre en 2019 avec une production de 862 t de V_2O_5 et être à nouveau arrêtée début 2020 après avoir produit 30 t.

Élaboration industrielle

Les titanomagnétites riches en vanadium, par exemple en Afrique du Sud, sont calcinées, en présence de [carbonate](#) (65 kg/t de concentré), [chlorure](#) ou [sulfate de sodium](#), dans un four tournant, à 1100°C. La magnétite (F₃O₄) est oxydée en hématine (Fe₂O₃) et le vanadium est libéré en donnant du vanadate de sodium (NaVO₃) qui est extrait par lixiviation à l'[eau](#), puis l'ajout d'[ammoniac](#) permet la précipitation du vanadate d'ammonium. La calcination de ce dernier dans des conditions déterminées donne l'oxyde désiré.

Les titanomagnétites plus pauvres en vanadium sont principalement traitées dans un haut fourneau puis un convertisseur, en Chine ou en Russie.

Le traitement dans un haut fourneau donne d'une part un laitier riche en [dioxyde de titane](#) d'où ce dernier sera extrait (voir le chapitre [dioxyde de titane](#)) et d'autre part de la fonte contenant le vanadium. Ce dernier sera récupéré sous forme de V₂O₅ dans un convertisseur, lors de l'élaboration de l'[acier](#) à partir de la fonte et du soufflage du [dioxygène](#) destiné à diminuer la teneur en [carbone](#). En Afrique du Sud, le minerai qui était extrait par Evraz de la mine de Mapochs subissait un traitement en 3 étapes de pré-réduction puis de réduction dans un four électrique et enfin d'oxydation. Il était pré-réduit, en présence de [charbon](#) en poudre, dans un four tournant vers 1 140°C puis, réduit, vers 1 350°C dans un four électrique à électrode immergée dans lequel avait lieu la séparation entre un laitier riche en dioxyde de titane et une fonte contenant le vanadium, avec une teneur de 1,28 % de V. Celle-ci subissait ensuite, dans une poche de coulée, un soufflage de dioxygène qui permettait de recueillir dans un nouveau laitier, le vanadium sous forme d'oxyde, avec une teneur comprise entre 12 et 16 % de V. Les sables riches en magnétite de Nouvelle Zélande, exploités par [New Zealand Steel](#), subissent un traitement proche.

Les laitiers obtenus comme coproduits des [opérations sidérurgiques](#) sont ensuite traités comme les minerais riches en vanadium.

Le vanadium contenu dans les [pétroles](#) lourds se retrouve, dans le coke produit lors du procédé flexicoke de transformation des pétroles lourds en produits plus légers. Le vanadium renfermé dans le coke est extrait par de l'[acide sulfurique](#) puis précipité par de l'[ammoniac](#), en vanadate d'ammonium. Le principe d'extraction est le même pour le vanadium contenu dans les cendres des centrales thermiques fonctionnant au [charbon](#).

Les oxydes de vanadium sont principalement utilisés pour produire, par aluminothermie ou par réduction au four électrique du ferrovanadium destiné à la fabrication d'[acier](#) ou des alliages vanadium-[aluminium](#) destinés à la métallurgie du [titane](#).

Le vanadate d'ammonium ou les oxydes purifiés sont à la base de l'élaboration des divers composés chimiques du vanadium.

Productions

Production minière de vanadium

En 2023, sur un total mondial de 100 000 t.

en tonnes de vanadium contenu

Chine	68 000 t	Afrique du Sud	9 100 t
Russie	20 000 t	Brésil	6 400 t

Source : USGS

Au **Brésil**, a débuté, en août 2014, la production de la mine de Maracás Menchen, dans l'État de Bahia, exploitée par la société canadienne [Largo Resources](#). En 2021, la production a été de 10 319 t de V₂O₅. En 2020, 1,087 million de t de minerai ont été extraites avec une teneur de 1,07 % de V₂O₅ et un taux de récupération de 81,5 %. Les réserves prévues et probables sont de 60,13 millions de t de minerai renfermant 0,79 % de V₂O₅ et 8,24 % de TiO₂. La teneur du minerai est de 24,33 % en matériau magnétique renfermant 2,54 % de V₂O₅ et 3,24 % de TiO₂. A compter de 2024, il est prévu de récupérer le dioxyde de titane contenu avec une capacité de production de 30 000 t/an pouvant atteindre 120 000 t/an en 2028.

La mine de Windimurra, en **Australie**, propriété d'[Atlantic](#), qui avait commencé à produire a dû cesser toute production après un incendie qui a détruit l'usine d'enrichissement le 4 février 2014. Les réserves prouvées et probables sont, en mars 2015, de 55,1 millions de t contenant 0,49 % de V₂O₅. La mine, à ciel ouvert, est située en Australie Occidentale, à 660 km au nord de Perth. Le minerai contient outre le vanadium, 55 % de [fer](#) et 14 % de [TiO₂](#). La capacité de production prévue est de 7 600 t de V₂O₅. En Australie, divers autres projets sont à l'étude.

Réserves minières

En 2023, les réserves mondiales sont estimées à 19 millions de t, réparties dans les pays suivants :

en milliers de t			
Australie	8 500	Chine	4 400
Russie	5 000	Afrique du Sud	750

Source : USGS

En Chine, 83,2 % des réserves chinoises de titanomagnétites vanadifères sont situées dans la province du Sichuan.

Principaux producteurs

Les principaux producteurs de Vanadium sont :

- Des groupes chinois :
 - [Pangang Group Vanadium Titanium & Resources](#), n°1 mondial, avec 17 % de la production mondiale, dans la province du Sichuan, avec une capacité de production de 260 000 t/an de laitiers, 22 000 t/an de V₂O₅, 16 000 t/an de ferrovanadium.
 - Chengde XinXin Vanadium & Titanium, dans la province de Hebei.
 - [China Vanadium Titano-Magnetite Mining Company](#), exploite dans la province du Sichuan, en Chine, 2 mines actives : Baicao et Xiushuihe. En 2018, la production de concentrés, avec une teneur en fer de 54 %, a été de 1,111 million de t. Les réserves prouvées et probables, fin 2018, de la mine de Baicao sont de 9,13 millions de t de minerai contenant 20,76 % de Fe, 10,70 % de TiO₂ et 0,23 % de V₂O₅. Celles de la mine de Xiushuihe sont de 45,64 millions de t contenant 24,11 % de Fe, 9,04 % de TiO₂ et 0,21 % de V₂O₅.
- [Evraz](#), groupe russe, est n°2 mondial, avec 13 % de la production mondiale, en produisant de l'oxyde de vanadium et du ferrovanadium, en Russie et en République tchèque. En 2021, la production de vanadium contenu dans des laitiers, réalisée exclusivement en Russie, a été de

20 058 t. Les ventes ont été de 7 053 t de vanadium contenu dans des laitiers et 13 288 t de vanadium renfermé dans des alliages et des produits chimiques.

- **En Russie**, Evraz exploite, à Kachkanarsky, avec 3 mines à ciel ouvert, le dépôt de titanomagnétite vanadifère de Gusevogorskoye, qui possède des réserves de 3,108 milliards de t de minerai contenant 15,9 % de fer, 5 % de TiO₂ et 0,13 % de V₂O₅, les laitiers sont produits par les installations sidérurgiques de Nizhny Tagil, dans la région de Sverdlovsk, et transformés, en ferrovandium et oxyde de vanadium, à Tula, avec une capacité de production de 7 500 t/an d'oxyde de vanadium et 5 000 t/an de ferrovandium.
Par ailleurs, le gisement de Kachkanar Proper possède 6,743 milliards de t de réserves prouvées et probables renfermant 16,5 % de fer et 0,14 % de V₂O₅.
- **En République tchèque**, à Mnisek pod Brdy, Evraz a une capacité de production de 4 600 t/an de ferrovandium à partir d'oxyde produit à Tula.
- [Glencore](#), exploite à 74 %, en Afrique du Sud, dans le complexe du Bushveld, la mine de Rhovan et a produit, à Brits, en 2021, 9 350 t de V₂O₅ sous forme d'oxyde et de ferrovandium. Les réserves prouvées et probables étaient, fin 2021, de 28,17 millions de t renfermant 0,50 % de V₂O₅.
- [Bushveld Minerals](#), a acquis, en 2016, Vametco, filiale de Evraz, en Afrique du Sud, qui produit des oxydes de vanadium et du vanadium nitré, à Brits dans la province du Nord-Ouest, avec, en 2021, une production de 2 453 t de vanadium. Les réserves prouvées et probables sont de 45,3 millions de t de minerai renfermant 0,62 % de V₂O₅ et 28,6 % de magnétite et 2,02 % de V₂O₅ dans la magnétite. Par ailleurs, a acquis, en novembre 2019, la société Vanchem qui produit du ferrovandium et des composés chimiques du vanadium à Highveld, en Afrique du Sud, avec, en 2021, une production de 1 138 t de vanadium contenu. Au total, en 2021, la production du groupe est de 3 592 t de V contenu.
- La société [US Vanadium Holding](#) a acquis en octobre 2019, la société Stratco, filiale d'Evraz, qui aux États-Unis, à Hot Springs, dans l'Arkansas, produit de l'oxyde de haute pureté et divers composés chimiques du vanadium, avec une capacité de production de 5 400 t/an d'oxyde de vanadium.

Commerce international

Pour le ferrovandium, en 2023.

Principaux pays exportateurs, sur un total de 21 933 t.

		en tonnes	
Afrique du Sud	5 613	Pays Bas	1 263
Chine	5 551	République tchèque	1 110
Corée du Sud	2 217	Russie	952
Canada	1 465	Malaisie	720

Source ITC

Les exportations d'Afrique du Sud sont destinées à 56 % aux Pays Bas, 18 % à l'Inde, 8 % au Japon,

Principaux pays importateurs, sur un total de 31 059 t.

en tonnes

Allemagne	3 311	Corée du Sud	1 930
États-Unis	3 009	Taipei chinois	1 774
Italie	3 006	Inde	1 419
Japon	2 363	Turquie	1 351

Source : ITC

Les importations allemandes proviennent à 45 % d'Autriche, 15 % d'Afrique du Sud, 13 % de Corée du Sud, 11 % des Pays Bas, 10 % de Chine.

En 2022, en vanadium contenu, les importations des États-Unis ont été de 1 500 t de V₂O₅, 2 700 t de ferrovandium, 100 t d'autres oxydes et hydroxyde, 30 t d'alliage Al-V, 790 t d'autres composés chimiques, 1 800 t de cendres et déchets.

Recyclage

Le vanadium contenu, sous faible teneur, dans les [aciers](#) n'est pas récupéré.

Par contre celui contenu dans les aciers rapides et les [superalliages](#) est récupéré et recyclé. Il en est de même pour l'oxyde de vanadium des catalyseurs usés. La récupération des catalyseurs usés permet le recyclage de 3 000 t/an de vanadium.

Le recyclage représente, en 2020, 10 % de la consommation.

Situation française

Il n'y a pas de production française.

Commerce extérieur

Exportations

Les exportations en 2023 étaient de :

- 64 kg pour les oxydes et hydroxydes vers principalement :
 - à 69 % l'Espagne,
 - à 28 % l'Allemagne.
- 51 t pour le ferrovandium vers principalement :
 - à 59 % l'Allemagne,
 - à 20 % la Turquie,
 - à 4 % la Suède.
- 64 t pour le métal brut vers :
 - à 86 % l'Afrique du Sud,
 - à 8 % la Belgique,
 - à 6 % la Pologne.

Importations

Les importations en 2023 étaient de :

- 290 t pour les oxyde et hydroxyde, en provenance principalement :
 - à 62 % de Chine,
 - à 20 % d'Allemagne,
 - à 6 % de Taïwan,

- à 6 % des Pays Bas.
- 484 t de ferrovanadium en provenance principalement :
 - à 28 % d’Afrique du Sud,
 - à 27 % d’Autriche,
 - 18 % d’Allemagne,
 - à 5 % de Corée du Sud.
- 155 t de métal brut en provenance :
 - à 31 % d’Afrique du Sud,
 - à 14 % des États-Unis,
 - à 14 % d’Allemagne.

Utilisations

Consommations

La consommation mondiale, en 2021, s’élevait à 120 067 t. Sa répartition, en 2016, était la suivante :

Chine	44 %	Japon	6 %
Europe	18 %	Russie et CIS	6 %
Amérique du Nord	12 %	Inde	4 %

Source : VanadiumCorp

Secteurs d’utilisation du vanadium

En 2021, dans le monde.

Aciers	92,6 %	Alliages de titane et d’aluminium	2,0 %
Chimie	3,2 %	Autres (batteries...)	2,2 %

Source : Largo Resources

Le vanadium est introduit dans les [aciers](#) principalement, à 85 %, sous forme de ferrovanadium. Celui-ci renferme 40, 60 ou 80 % de vanadium. Ceux contenant 60 et 80 % de vanadium sont élaborés par aluminothermie ou réduction dans un four électrique. Ceux à 40 % de vanadium sont préparés par réduction à l’aide de [silicium](#).

En moyenne, en 2018, dans le monde, la teneur des aciers en vanadium est de 0,054 kg de V/t d’acier, avec :

- 0,099 kg/t en Amérique du Nord,
- 0,077 kg/t en Europe,
- 0,053 kg/t au Japon,
- 0,048 kg/t en Chine,
- 0,012 kg/t en Inde.

Le vanadium, en formant des carbures et des nitrures, sous faible teneur, d’environ 0,25 %, comme le [niobium](#) ou le [titane](#), permet d’obtenir des aciers micro-alliés, à haute résistance (aciers HSLA) qui représentent 12 % de la production mondiale d’aciers. Le rôle du vanadium est d’augmenter la limite élastique et la résistance à la traction, propriétés importantes pour les aciers destinés à la construction et en particulier les ronds à béton. Cette application dans les aciers HSLA représente,

en 2014, 46 % des utilisations du vanadium.

Les aciers rapides ont des teneurs en vanadium comprises entre 1 et 5 %.

Le vanadium entre dans la composition du principal alliage de [titane](#), TA6V, contenant 90 % de Ti, 6 % de [Al](#) et 4 % de V, utilisé dans l'aéronautique ainsi que pour des implants dentaires.

L'oxyde de vanadium, V_2O_5 , est utilisé comme catalyseur dans le procédé de contact de fabrication de l'[acide sulfurique](#). Il catalyse la réaction d'oxydation du [dioxyde de soufre](#), en trioxyde. Il catalyse également la formation d'anhydride maléique, par oxydation à l'air du butane.

Le vanadium est utilisé dans des batteries stationnaires. Ces batteries redox au vanadium qui possèdent une capacité importante peuvent répondre à des pics de consommation ou au lissage de la production de sources intermittentes telles que le photovoltaïque ou l'éolien. La possibilité pour le vanadium de présenter, en solution, 4 différents degrés d'oxydation (+V, +IV, +III, +II) est mise à profit. La demi-cellule positive contient, en solution dans l'[acide sulfurique](#), des ions VO^{2+} qui lors de la charge donnent des ions VO_2^+ , la demi-cellule négative renfermant des ions V^{3+} donnant des ions V^{2+} , le séparateur des cellules est une membrane perméable aux protons. La tension entre les 2 demi-cellules est de 1,41 V à 25°C.

Il est également utilisé dans des batteries au [lithium](#). La technologie lithium-ions utilise des cathodes en oxyde de lithium-[cobalt](#), $LiCoO_2$ qui peuvent être remplacées par des cathodes en phosphate de lithium-vanadium, $Li_3V_2(PO_4)_3$, associé ou non à du phosphate de lithium-fer, $LiFePO_4$. Ces batteries sont destinées à alimenter les véhicules électriques. Une technologie concurrente lithium-métal-polymère, utilise des cathodes en oxyde de vanadium, carbone et polymère. Cette technologie était utilisée par le groupe Bolloré pour alimenter les véhicules Blue Car d'Autolib, à Paris. Elle présente l'avantage de ne comporter que des composants solides évitant les risques d'explosion mais doit fonctionner à 85°C pour atteindre un fonctionnement optimal.

Utilisations diverses :

Colore en jaune les céramiques et les [verres](#).