

Алюминий

(лат. Aluminium)

13

26,9815

Al

3
8
2

$3s^2 3p^1$



Химический элемент
III группы
периодической
системы.
Серебристо-белый
металл, лёгкий (2,7
г/см³), пластичный, с
высокой
электропровод
ю.



Нахождение в природе

По распространенности в земной коре алюминий занимает первое место среди металлов и третье место среди всех



ия),
ССЫ
ав
ород.



Промышленное получение

При промышленном производстве бокситы сначала подвергают химической переработке, удаляя из них примеси оксидов кремния и железа и других элементов. В результате такой переработки получают чистый оксид алюминия Al_2O_3 — основное сырье при производстве металла электролизом.

Однако из-за того, что температура плавления Al_2O_3 очень высока (более $2000\text{ }^\circ\text{C}$), использовать его расплав для



Применение

По масштабам применения алюминий и его сплавы занимают второе место после железа и его сплавов. Широкое применение алюминия в различных областях техники и быта связано с совокупностью его физических, механических и химических свойств: малой плотностью, коррозионной стойкостью в атмосферном воздухе, высокой тепло- и электропроводностью, пластичностью и сравнительно высокой прочностью.

