



I'm not robot



Continue

40961132478 1621258580 24628620357 54925181952 27986318.735294 138415790590 74549213280 13717280620 85668471 33199303383 7117954.1395349 19144404.564516 12893188392 15491494.309524 26404317285 14940338.857143 7607736.4545455

• Se les llama alcalinoterreos a causa del aspecto terreo de sus óxidos  
 • Sus densidades son bajas, pero son algo más elevadas que la de los metales alcalinos  
 • Son menos reactivos que los metales alcalinos  
 • No existen en estado natural, por ser demasiado activos y, generalmente, se presentan formando silicatos, carbonatos, cloruros y sulfatos



**Metales alcalinoterreos**

### PROPIEDADES Y USOS DE LOS METALES ALCALINOS

Los metales alcalinos son aquellos que están situados en la primera columna de la tabla periódica, excepto el Hidrogeno que es un gas. Sin contar el hidrogeno son seis y se llaman: Litio, Sodio, Potasio, Rubidio Cesio y Francio. Empecemos por las propiedades generales:

1	H	Hidrógeno	1.00794
3	Li	Litio	6.941
11	Na	Sodio	22.989770
19	K	Potasio	39.0983
37	Rb	Rubidio	85.4678
55	Cs	Cesio	132.90545
87	Fr	Francio	(223)

#### PROPIEDADES FÍSICAS:

En estado puro los metales alcalinos (Li, Na, K, Rb, Cs y Fr) son muy brillantes y más ligeros que el resto de los metales. La existencia de un solo electrón de valencia por átomo metálico hace que sus energías de ligadura sean relativamente débiles, por lo que son blandos, y de bajo punto de fusión. El Li, Na, K y Rb tienen color blanco plateado, pero el Cs presenta reflejos amarillo oro.

#### PROPIEDADES QUÍMICAS:

En los metales alcalinos, la existencia de un solo electrón en el orbital s, exterior a una estructura central de gas noble, hace que la química de los elementos del grupo IA sea la más simple, pues en todos los compuestos se presentará la valencia +1.

Los metales alcalinos reaccionan directamente con la mayoría de los no metales para formar uno o más compuestos binarios. Reaccionan violentamente con el agua en una reacción exotérmica formando el hidróxido correspondiente y liberando hidrógeno. En contacto con el aire seco, el Na y el K se cubren rápidamente de una película opaca formada por el óxido y el nitrato correspondiente, y esta reactividad con el oxígeno y el nitrógeno del aire crece al aumentar el número atómico.

#### Metales Alcalinoterreos

- Los elementos del grupo IIA. Consisten del Berilio, Magnesio, Calcio, Estroncio, Bario y Radio. Son metales muy reactivos, aunque no tan reactivos como los metales del grupo IA.
- Se llaman metales alcalino terreos debido a que sus óxidos son básicos y por que muchos de ellos son de baja solubilidad en el agua. Se hallan en depósitos minerales en la corteza terrestre.

## Metales Alcalinos terreos

Be	Berilio
Mg	Magnesio
Ca	Calcio
Sr	Estroncio
Ba	Bario
Ra	Radio

