



La Comisión Nacional de Energía Atómica (CNEA) es una organización gubernamental argentina creada en el año 1950. Dependiente del Ministerio de Desarrollo Productivo, su objetivo es el desarrollo y aplicación de los avances tecnológicos para los usos pacíficos de la energía nuclear.

El Centro Atómico Bariloche (CAB) es una de sus principales sedes dedicada a las áreas de física y energía nuclear, donde se materializan desarrollos e ingenierías propias en las áreas nuclear y no-nuclear.

El Instituto Balseiro (IB), dependiente de la CNEA y la Universidad Nacional de Cuyo, es una institución de enseñanza universitaria pública y gratuita donde se dictan las carreras de grado de Licenciatura en Física, Ingeniería Nuclear, Ingeniería Mecánica e Ingeniería en Telecomunicaciones. Además, en el nivel de posgrado se incluyen Maestrías en Ciencias Físicas, Física Médica e Ingeniería y los Doctorados en Física, Ingeniería Nuclear y Ciencias de la Ingeniería. Su oferta académica se completa con la Especialización en Aplicaciones Tecnológicas de la Energía Nuclear.

¿Te gustaría estudiar en el Instituto Balseiro?



¿Sabías que cada estudiante recibe una beca completa que le permite dedicarse exclusivamente a estudiar?

Para más información ingresá a: www.ib.edu.ar

[f /InstitutoBalseiro](https://www.facebook.com/InstitutoBalseiro) [@IBalseiro](https://www.instagram.com/IBalseiro) [v Instituto Balseiro](https://www.youtube.com/InstitutoBalseiro)

MUESTRA CAB IB
ARTE-CIENCIA-TECNOLOGÍA
CHARLAS en ESCUELAS
CAPACITACIONES a DOCENTES
PREMIO CAB IB
 para la Próxima Generación de Investigadores
TALLERES



PARA QUE EXPERIMENTES LA CIENCIA Y LA TECNOLOGÍA

La Sección de Divulgación de Ciencia y Tecnología organiza Capacitaciones para Docentes desde nivel inicial a terciario, Talleres de Experimentación para niños y adolescentes, Charlas de Investigadores y Técnicos en Escuelas, el Premio CAB IB para la Próxima Generación de Investigadores, Concursos donde se vinculan la Ciencia y el Arte y otras actividades de comunicación pública de la ciencia y la tecnología en las que se promueve la experimentación personal de los participantes. Además de la reconocida Muestra CAB IB, que incluye experimentos, charlas y espectáculos.



Referencias generales		Referencias estructuras cristalinas																																																																																									
Número atómico	Símbolo químico	Cúbica simple	Cúbica centrada en el cuerpo	Cúbica centrada en las caras	Hexagonal																																																																																						
Nombre	Referencia a las estructuras cristalinas	Romboédrica	Monoclínica	Ortorrómica	Tetragonal																																																																																						
1 H hidrógeno Combustible para cohetes	1 H hidrógeno Combustible para cohetes					5 B boro Vidrio resistente al calor	6 C carbono ADN	7 N nitrógeno Aire	8 O oxígeno Aire y agua	9 F flúor Dentífrico	10 Ne neón Carteles luminosos	11 Na sodio Sal	12 Mg magnesio Llantas	13 Al aluminio Automóviles	14 Si silicio Arena	15 P fósforo Fósforos	16 S azufre Goma vulcanizada	17 Cl cloro Lavandina	18 Ar argón Lámparas fluorescentes	19 K potasio Fertilizantes	20 Ca calcio Tejido óseo	21 Sc escandio Industria aeroespacial	22 Ti titanio Prótesis dentales	23 V vanadio Herramientas	24 Cr cromo Acero inoxidable	25 Mn manganeso Baterías	26 Fe hierro Glóbulos rojos	27 Co cobalto Imanes permanentes	28 Ni níquel Monedas	29 Cu cobre Cables eléctricos	30 Zn zinc Chapas galvanizadas	31 Ga galio Celulares	32 Ge germanio Lentes infrarrojas	33 As arsénico Láseres	34 Se selenio Impresoras láser	35 Br bromo +	36 Kr kriptón Tubos fluorescentes	37 Rb rubidio +	38 Sr estroncio Fuegos artificiales	39 Y itrio Filtros en hornos microondas	40 Zr circonio Conectores de fibra óptica	41 Nb niobio Imanes superconductores	42 Mo molibdeno Motores de cohetes	43 Tc tecnecio +	44 Ru rutenio +	45 Rh rodio Focos reflectores	46 Pd paladio Coronas dentales	47 Ag plata Espejos	48 Cd cadmio Pilas recargables	49 In indio Transistores	50 Sn estaño Tubos de órganos	51 Sb antimonio Esmalte	52 Te telurio Goma vulcanizada	53 I yodo +	54 Xe xenón Proyector cine digital	55 Cs cesio +	56 Ba bario +	57 a 71	72 Hf hafnio Control nuclear	73 Ta tantalio Capacitores	74 W tungsteno Biorome	75 Re renio Termocupla	76 Os osmio Lapiceras	77 Ir iridio Agujas hipodérmicas	78 Pt platino Catalizadores para automóviles	79 Au oro Joyas	80 Hg mercurio Termómetros	81 Tl talio Veneno	82 Pb plomo Baterías	83 Bi bismuto +	84 Po polonio Satélites artificiales	85 At astato Sin aplicaciones hasta el momento	86 Rn radón Sin aplicaciones hasta el momento	87 Fr francio Sin aplicaciones hasta el momento	88 Ra radio +	89 a 103	104 Rf rutherfordio +	105 Db dubnio +	106 Sg seaborgio +	107 Bh bohrio +	108 Hs hassio +	109 Mt meitnerio +	110 Ds darmstadtio +	111 Rg roentgenio +	112 Cn copernicium +	113 Nh nihonium +	114 Fl flerovium +	115 Mc moscovium +	116 Lv livermorium +	117 Ts tennessine +	118 Og oganesson +

Dónde puede encontrarse el elemento en forma natural en el planeta Tierra o uno de los desarrollos tecnológicos en los que se aplica

- Diagnóstico o tratamientos médicos
- Radiactivo
- Sintetizado (producido) en laboratorios por su baja o nula presencia en la Tierra

Referencias estructuras cristalinas

- Cúbica simple
- Cúbica centrada en el cuerpo
- Cúbica centrada en las caras
- Hexagonal
- Romboédrica
- Monoclínica
- Ortorrómica
- Tetragonal
- No se conoce si tiene estructura cristalina

del 57 al 71

del 89 al 103

57 La lantano Lentes para telescopios	58 Ce cerio Hornos autolimpiantes	59 Pr praseodimio Lentes de seguridad	60 Nd neodimio Imanes para discos duros	61 Pm prometio +	62 Sm samario +	63 Eu europio Monitores color	64 Gd gadolinio Control nuclear	65 Tb terbio Televisores	66 Dy disprosio CD	67 Ho holmio +	68 Er erbio Amplificadores fibra óptica	69 Tm tulio Láseres	70 Yb iterbio Odontología	71 Lu lutecio Industria petrolera
89 Ac actinio Fuente de neutrones	90 Th torio Camisas faroles incandescentes	91 Pa protactinio Sin aplicaciones hasta el momento	92 U uranio Combustible nuclear	93 Np neptunio Detección de neutrones	94 Pu plutonio Combustible nuclear	95 Am americio Detectores de humo	96 Cm curcio Tecnología espacial	97 Bk berkelio +	98 Cf californio +	99 Es einstenio +	100 Fm fermio +	101 Md mendelevio +	102 No nobelio +	103 Lr lawrencio +

Los elementos de número atómico desde el Americio (95) no se detectaron en la Tierra, todos se sintetizan en laboratorios y los más pesados se desintegran en microsegundos.