Instituto Balseiro

UNCUYO
UNIVERSIDAD NACIONAL DE CUYO

Comisión Nacional de Energía Atómica

La Comisión Nacional de Energía Atómica (CNEA) es una organización gubernamental argentina creada en el año 1950. 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?

Actualizado a mayo 2021

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

/InstitutoBalseiro @IBalseiro institutobalseiro Instituto Balseiro

CULTURA CyT

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.

Sección de Divulgación de Ciencia y Tecnología: culturacyt@cab.cnea.gov.ar | muestracabib@cab.cnea.gov.ar
Instituto Balseiro Extensión ib.culturacyt

División Relaciones Públicas y Prensa: prensa@cab.cnea.gov.ar | rrppcab@cab.cnea.gov.ar
www.argentina.gob.ar/cnea/centros-atomicos/cab
Área de Comunicación Institucional: prensa@ib.edu.ar | www.ib.edu.ar

Tabla Periódica de los Elementos

Comisión Nacional de Energía Atómica

Referencias generales

Número atómico · Símbolo químico · Nombre · Referencia a las estructuras cristalinas · Dónde puede encontrarse el elemento en forma natural en el planeta Tierra o uno de los desarrollos tecnológicos en los que se aplica

Ejemplo: 1 H hidrógeno — Combustible para cohetes

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 · Ortorrómbica · Tetragonal · No se conoce si tiene estructura cristalina

1 H hidrógeno — Combustible para cohetes																	2 He Helio — Globos meteorológicos
3 Li litio — Pilas para marcapasos, relojes	4 Be berilio — Esmeraldas											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 miroondas	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 — Birome	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 rutherfodio	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

del 57 al 71	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
del 89 al 103	89 Ac actinio — Fuente de neutrones	90 Th torio — Camisas faroles incandes.	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 curio — 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.

Actualizado a mayo 2021