



**PROGRAMA NACIONAL**  
**OLIMPIADA DE GEOGRAFIA DE LA REPUBLICA ARGENTINA**  
**Cronograma 2014 – “10 años - Bodas de Aluminio”**

FECHA	ACTIVIDAD
3 de febrero al 23 de junio	Difusión e Inscripción de Instituciones
2 de mayo al 23 de mayo	Envío de Material Didáctico para Curso de Capacitación Docente
25 de junio	INSTANCIA COLEGIAL (“A” - “B”)
26 de mayo al 3 de noviembre	Capacitación Docente a Distancia
27 de junio	1ª Instancia: 1ª entrega Categoría “C”
27 de junio	1ª Instancia: 1ª entrega Categoría “D”
20 de agosto	INSTANCIA JURISDICCIONAL (“A” - “B”)
27 de agosto	2ª Instancia: 2ª entrega Categoría “C”
27 de agosto	2ª Instancia: 2ª entrega Categoría “D”
5 al 7 octubre	– INSTANCIA NACIONAL – Categorías “A”, “B”, “C” y “D”
10 al 28 de noviembre	Envío de Certificación del Curso Capacitación Docente a Distancia

Categoría “A”: 1º, 2º año (=ex EGB 3)

Categoría “B”: 3º, 4º, 5º año (=ex Polimodal)

Categoría “C”: 3º, 4º, 5º año (=ex Polimodal) - Proyectos de Investigación Escolar

Categoría “D”: Institutos Superior de Profesorados de Geografía - Proyectos de Investigación Geográfica

**Sede de la Instancia Nacional:** Facultad de Humanidades y Ciencias, UNL – Santa Fe.

Santa Fe de la Vera Cruz, 3 de febrero de 2014.-

Ciudad Universitaria. Paraje El Pozo.  
C.P. 3000 Santa Fe - Argentina  
Tel-Fax: +54 342 4575118  
e-mail: olimpiadageo@unl.edu.ar

El **aluminio** es un elemento químico, de símbolo Al y número atómico 13. Se trata de un metal no ferromagnético. Es el tercer elemento más común encontrado en la corteza terrestre. Los compuestos de aluminio forman el 8% de la corteza de la tierra y se encuentran presentes en la mayoría de las rocas, de la vegetación y de los animales.<sup>1</sup> En estado natural se encuentra en muchos silicatos (feldespatos, plagioclasas y micas). Como metal se extrae únicamente del mineral conocido con el nombre de bauxita, por transformación primero en alúmina mediante el proceso Bayer y a continuación en aluminio metálico mediante electrólisis. Este metal posee una combinación de propiedades que lo hacen muy útil en ingeniería de materiales, tales como su baja densidad (2.700 kg/m<sup>3</sup>) y su alta resistencia a la corrosión. Mediante aleaciones adecuadas se puede aumentar sensiblemente su resistencia mecánica (hasta los 690 MPa). Es buen conductor de la electricidad y del calor, se mecaniza con facilidad y es muy barato. Por todo ello es desde mediados del siglo XX el metal que más se utiliza después del acero. Fue aislado por primera vez en 1825 por el físico danés H. C. Oersted. El principal inconveniente para su obtención reside en la elevada cantidad de energía eléctrica que requiere su producción. Este problema se compensa por su bajo coste de reciclado, su extendida vida útil y la estabilidad de su precio. [///www.aluminio](http://www.aluminio)