
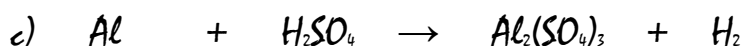
 <b>XUNTA DE GALICIA</b> CONSELLERÍA DE CULTURA, EDUCACIÓN E ORDENACIÓN UNIVERSITARIA <a href="http://www.edu.xunta.es/centros/iescoruxo">http://www.edu.xunta.es/centros/iescoruxo</a>	<b>Control I 1ª Eva. FÍSICA Y QUÍMICA 3º ESO A. CURSO: 2021/22</b>			
	 <b>I.E.S. Coruxo</b> Departamento de Física y Química			
<b>Nombre y Apellidos:</b>	<b>Grupo</b>	<b>Fecha</b>	<b>NOTA</b>	

**INDICACIONES:**

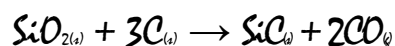
- Resuelve los ejercicios en el folio destinado para ello, identificando claramente el número y apartado de ejercicio.
- Controla el tiempo: es fundamental.
- No te olvides de cuidar la presentación (márgenes, letra, orden, limpieza ...)
- La puntuación de cada pregunta se especifica en la hoja del examen.
- No se valorarán ejercicios que solo presenten el resultado final sin realizar el desarrollo.
- Recuerda que debes poner tu nombre y apellidos en todas las hojas de examen, incluida la de operaciones.

**OJO, EL CONTROL ESTÁ PUNTUADO SOBRE 6 PUNTOS!!!**

**(2 puntos)** 1.- Ajusta las siguientes reacciones:



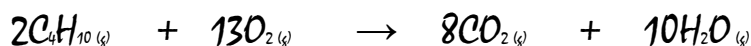
**(2 puntos)** 2.-El carborundo, SiC, es una sustancia muy dura y se usa como abrasivo. Puede obtenerse por reacción entre el dióxido de Silicio que se encuentra en la arena y el carbón de coque.



Si se parte de 150 g de SiO<sub>2</sub> ;

- a) Calcular los gramos de carborundo que se obtienen.
- b) Calcular los gramos de C necesarios para la reacción.
- c) Calcular el volumen de CO que se obtiene en condiciones normales de presión y temperatura.

**(2 puntos)** 3.- La combustión de butano es la siguiente:



Si se obtienen 78´4 litros de CO<sub>2</sub> medido en condiciones normales, calcula:

- a) Los gramos de C<sub>4</sub>H<sub>10</sub> que reaccionan.
- b) Los moles de O<sub>2</sub> que reaccionan.
- c) El volumen de agua que se obtiene a 1 atm de presión y 0°C.