

Nombre:

Escrito

Oral

Resultado de la prueba:

DIC 2011

3°

2006

1-Ajusta la siguiente expresión: $\text{Al} + \text{HCl} \longrightarrow \text{H}_2 + \text{AlCl}_3$

2-Dicha expresión corresponde al proceso de corrosión del aluminio. Explica por qué se trata de un cambio químico.

3-Si en dicha expresión se desea indicar que el cloruro de aluminio se encuentra en estado sólido, ¿cómo se hace?

4-Con las sustancias presentes en la expresión anterior, completa ambos cuadros:

Reactivo	Producto	Sustancia simple	Sustancia compuesta

5-¿Qué tipo de enlace se establece entre el Cloro y el Hidrógeno en el HCl? Justifica.

6-Representa dicho enlace.

7-Algunos de los átomos del elemento Cloro corresponden al isótopo Cloro-36. Simboliza dicho isótopo.....

8-¿Cuántos protones, neutrones y electrones tiene? Justifica.

9-Realiza un diagrama de la distribución electrónica de un átomo de aluminio y de un catión aluminio. Señala donde corresponda los electrones de valencia.

10-¿Qué tipo de enlace químico une a los átomos de Hidrógeno en el H_2 ?

11-¿Cómo se llaman las partículas que constituyen esta sustancia?.....

12-El punto de ebullición del H_2 , ¿es alto, muy alto, bajo o muy bajo? Justifica.

13-Cuando el Aluminio metálico reacciona con O_2 se produce óxido de aluminio. Formula esta sustancia.

14-También el Cloro es capaz de formar parte de un óxido, por ejemplo, el Cl_2O_3 . Nombra esta sustancia.

15-¿Cuál de estas representaciones puede corresponder a un modelo del HCl? Justifica.



16-El dihidrógeno se encuentra en estado gaseoso a temperatura ambiente. Realiza una representación de este estado físico de acuerdo al Modelo Corpuscular.