



**PRUEBA DE ACCESO A CICLOS FORMATIVOS DE GRADO SUPERIOR**  
**PARTE ESPECÍFICA CIENCIAS DE LA SALUD**  
**CONVOCATORIA 2012**

*RESOLUCIÓN 13/2012 de 13 de febrero*

**QUÍMICA Y FÍSICA**

CALIFICACIÓN

**APELLIDOS** .....

**NOMBRE** .....

**DNI** .....

1. En las fotografías en blanco y negro, el bromuro de plata que queda en la película se disuelve añadiendo tiosulfato de sodio. La ecuación de la reacción es:



Calcula cuántos mililitros de una disolución 0,05 M de  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$  se necesitan para disolver 0,25g de AgBr.

Pesos atómicos:

Br = 79,9g    Ag = 107,9 g    Na = 23 g    S = 32 g    O=16 g

(s) = sólido

(l) = líquido

Nota: Ajusta, en caso de ser necesario, la reacción química.

**PRUEBA DE ACCESO A CICLOS FORMATIVOS DE GRADO SUPERIOR**  
**PARTE ESPECÍFICA CIENCIAS DE LA SALUD**  
**CONVOCATORIA 2012**

*RESOLUCIÓN 13/2012 de 13 de febrero*

**QUÍMICA Y FÍSICA**

2. Escribe el nombre y la fórmula de los siguientes compuestos. Puedes utilizar cualquier nomenclatura.

$H_2MnO_4$
$H_4SiO_4$
$H_2SO_4$
$H_3PO_4$
$HBrO_2$
óxido de cobalto (III)
hidróxido de berilio
Cloruro mercurioso
Ácido sulfhídrico
Bromuro estannoso

3. Sabiendo que la densidad del aire en condiciones normales es de 1,29 g/l, calcula la masa de aire que estará contenida en un recipiente de 50 litros, teniendo en cuenta que la presión interior, cuando la temperatura es de 27 °C es de 1,5 atm. Calcula también el número de moles de aire que tenemos.

