



**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

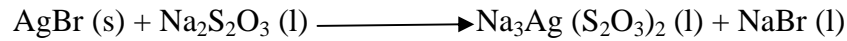
CALIFICACIÓN

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.



**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

4. Un isótopo de Cobalto (Co) es utilizado en radioterapia para algunos tipos de cáncer. Escriba los símbolos nucleares de tres tipos de isótopos del cobalto ($Z=27$) en los que hay 29, 31 y 33 neutrones respectivamente
5. Un aparato eléctrico tiene una resistencia de 50 ohmios. Calcula qué intensidad lo atraviesa si su potencia es 500 Watios.