

DATOS DEL ASPIRANTE	CALIFICACIÓN
Apellidos: _____	_____  Numérica de 0 a 10, con dos decimales
Nombre: _____ DNI: _____	
I.E.S. _____	

**PRUEBAS DE ACCESO A CICLOS FORMATIVOS DE GRADO SUPERIOR**  
Convocatoria de 22 y 23 de junio de 2011 (Resolución de 3 de marzo de 2011, BOA 15/03/2011)

**PARTE ESPECÍFICA: OPCIÓN 2 (QUÍMICA)**

*Pueden usarse calculadoras científicas no programables.*

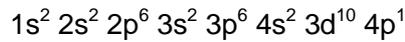
1.- Formula los siguientes compuestos:

a)	Clorato de sodio.
b)	Peróxido de hidrógeno.
c)	Dióxido de manganeso.
d)	Sulfuro de cinc.
e)	Eteno
f)	Ácido fosfórico.
g)	Hidróxido de aluminio.
h)	Sulfito potásico.
i)	Dimetilamina
j)	Metanol

2.- Nombra los siguientes compuestos:

a)	$H_2SO_3$
b)	$KMnO_4$
c)	$HCl$
d)	$H_2SO_4$
e)	$NaOH$
f)	$CO_2$
g)	$AgNO_3$
h)	$Al_2(SO_4)_3$
i)	$CH_3-CO-CH_3$
j)	$CH_4$

3.- Un átomo X tiene la siguiente configuración electrónica:

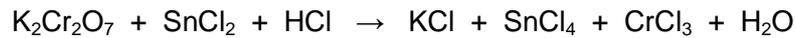


- ¿A qué grupo y periodo pertenece?
- Indicar el valor de los cuatro números cuánticos del último electrón.
- Explica si se encuentra o no en su estado fundamental.
- ¿Qué ocurriría si el átomo pierde su último electrón?

4.- Escribe la reacción de neutralización cuando reaccionan ácido sulfúrico e hidróxido de sodio. Halla los gramos de hidróxido de sodio presentes en 100 cm<sup>3</sup> de una disolución, si para su neutralización total se utilizan 80 cm<sup>3</sup> de ácido sulfúrico de concentración 0,1 mol/L.

Masas atómicas: H = 1; O = 16; Na = 23; S = 32.

5.- Ajusta por el método del ion electrón la siguiente ecuación química, escribiendo las semirreacciones de oxidación y reducción e indicando cuál es la especie oxidante y cuál la reductora:



### CRITERIOS DE CALIFICACIÓN

- La valoración total de la prueba es de 10 puntos.
- Cada uno de los cinco ejercicios indicados se valorará hasta un máximo de 2 puntos.