Gobierno de Canarias
Consejería de Educación y Universidades
Dirección General de Formación Profesional y Educación de Adultos

PRUEBA DE ACCESO A LOS CICLOS FORMATIVOS DE GRADO SUPERIOR. PARTE ESPECÍFICA
Resolución de 22 de marzo de 2017
(BOC Nº 63. Jueves 30 de marzo de 2017 - 8717)

PARTE ESPECÍFICA OPCIÓN C **QUÍMICA**	**NOMBRE**	
	APELLIDOS	
	Nº INSCRIPCIÓN	
	DNI	

CRITERIOS DE CALIFICACIÓN
- Cada respuesta correcta se valorará con 0,5 puntos.
- Las respuestas en blanco o incorrectas no puntúan ni penalizan.

INSTRUCCIONES
- Salvo que se especifique lo contrario, cada cuestión tiene **una sola respuesta correcta**.

1. La ley que dice que cuando se combinan dos o más elementos para formar un determinado compuesto, siempre lo hacen en una relación constante de masas se debe a:
a) Lavoisier.
b) Boyle-Mariotte.
c) Proust.
d) Gay-Lussac.

2. Teniendo en cuenta que las masas atómicas del carbono y del oxígeno son, respectivamente, 12 u y 16 u. Podemos afirmar que 77 g de dióxido de carbono (CO_2) son:
a) 1 mol de CO_2.
b) 1,5 moles de CO_2.
c) 1,25 moles de CO_2.
d) 1,75 moles de CO_2.

3. Si las o, son respectivamente, 12 u y 1 u. La composición centesimal del propano (C_3H_8) es:
a) 81,8% de C y 18,2% de H.
b) 75% de C y 25% de H.
c) 25% de C y 75% de H.
d) 60% de C y 40% de H.

4. Si un átomo tiene 15 protones, 15 electrones y 16 neutrones podemos afirmar que:
a) El número másico es 16.
b) El número másico es 30.
c) El número másico es 31.
d) El número másico es 15.

5. En el Sistema Periódico actual:
a) Los elementos de un mismo período tienen propiedades químicas similares.
b) Los elementos están ordenados según el número de protones creciente.
c) Los elementos están ordenados según el número másico creciente.
d) Hay mayor número de períodos que de familias o grupos.

6. ¿A qué familia pertenecen el flúor y el cloro?
a) Alcalinos.
b) Nitrogenoideos.
c) Anfígenos.
d) Halógenos.

7. El enlace metálico tiene lugar cuando:
a) Dos elementos comparten entre sí uno o más pares de electrones.
b) Un elemento metálico se combina con un elemento no metálico.
c) Un elemento metálico se combina con otro también metálico.
d) Un metal alcalino se combina con un halógeno.

8. En el yoduro de potasio (KI) el enlace es:
a) Iónico.
b) covalente polar.
c) Metálico.
d) covalente apolar.

9.-Los compuestos que conducen la electricidad cuando están fundidos o disueltos, pero no lo hacen en estado sólido son:
a) los compuestos metálicos.
b) los compuestos covalentes moleculares.
c) los compuestos covalentes atómicos.
d) los compuestos iónicos.

10. La fórmula del óxido de azufre (IV) es:
a) S_2O_4.
b) SO_2.
c) S_4O_2.
d) S_2O.

PARTE ESPECÍFICA OPCIÓN C **QUÍMICA**	**NOMBRE**	
	APELLIDOS	
	Nº INSCRIPCIÓN	
	DNI	

11. En una disolución se cumple que:
a) El soluto y el disolvente forman una mezcla homogénea.
b) La masa de soluto es mayor que la del disolvente.
c) La masa de disolvente es igual que la masa de soluto.
d) El soluto es sólido y el disolvente es líquido.

12.- Se prepara una disolución añadiendo 15 g de azúcar a 485 g de agua. ¿Cuál es el valor de la concentración de dicha disolución en % en masa de azúcar?:
a) 15% en masa de azúcar.
b) 10% en masa de azúcar.
c) 3% en masa de azúcar.
d) 2% en masa de azúcar.

13. El hidrógeno y el cloro son gases que al reaccionar producen cloruro de hidrógeno gaseoso. La ecuación química ajustada de dicha reacción es:

a) $H_2\,(g) + Cl\,(g) \longrightarrow H_2Cl\,(g)$
b) $H_2\,(g) + Cl_2\,(g) \longrightarrow 2\,HCl\,(g)$
c) $H_2\,(g) + Cl_2\,(g) \longrightarrow HCl\,(g)$
d) $H\,(g) + Cl\,(g) \longrightarrow HCl\,(g)$

14. ¿Cuál de los siguientes valores de pH es más ácido?:
a) pH = 1.
b) pH = 3.
c) pH = 6.
d) pH = 9.

15. En una reacción de neutralización:
a) se necesita la presencia de oxígeno.
b) se pierden y ganan electrones.
c) se produce un desplazamiento de hidrógeno.
d) los iones H^+ y OH^- reaccionan entre sí.

16. La fórmula del eteno es:
a) $CH_2 = CH_2$
b) $CH_3 - CH_3$
c) CH □ CH
d) $CH_4 - CH_4$

17. El C_6H_6 es un compuesto orgánico que se llama:
a) Hexano.
b) Hexeno.
c) Benceno.
d) Hexino

18. El etanol es el alcohol que usamos en casa para desinfectar las heridas. Su fórmula es:
a) CH3-CHO.
b) CH3-CH2OH.
c) CH3-COOH.
d) CH3OH.

19. La fórmula de un compuesto orgánico es CH_3-COO-CH_3. Se trata de:
a) un éster.
b) un aldehído.
c) un alcohol.
d) un ácido carboxílico.

20. La fórmula de un compuesto orgánico es CH_3-$CONH_2$. Su nombre es:
a) Etilamina.
b) Etanonitrilo.
c) Etanamida.
d) Dimetilamina.