



Gobierno de Navarra
Departamento de Educación

PRUEBA DE ACCESO A CICLOS FORMATIVOS DE GRADO SUPERIOR

RESOLUCIÓN 19/2008 de 1 de febrero

CIENCIAS DE LA SALUD

“PARTE ESPECÍFICA”

MATERIAS DE COMPETENCIA CIENTÍFICA “OPCIÓN B”

BIOLOGÍA Y QUÍMICA

- La duración del ejercicio es de 1 hora y 15 minutos.
- En esta opción predominan los contenidos de química (7 puntos) sobre los de biología (3 puntos)

CALIFICACIÓN

APELLIDOS:

NOMBRE:

DNI:



1. Explica el proceso de regulación de la cantidad de glucosa en sangre en mamíferos (2 p)
2. ¿Qué es la pasteurización? (1p)
3. Una masa gaseosa a una temperatura de 10 °C y 2 atmósferas de presión ocupa un volumen de 800 cm³. ¿Cuál será su volumen a 47°C y 720 mm de Hg?. Si el gas es metano, calcula el peso de dicho gas. (1,5)
Pesos atómicos:
Carbono: 12g Hidrógeno: 1g
4. Define isótopo (0,5 p)
5. ¿Qué tipos de reacciones químicas conoces?. Pon un ejemplo de cada tipo. (1,5 p)
6. Se tiene medio litro de disolución 0,3 Molar de ácido sulfúrico. Calcula:
a) Gramos de sulfúrico que contiene (0,5 p)
b) Moles de sulfúrico que contiene (0,5 p)
Pesos atómicos:
Hidrógeno: 1 g. Azufre: 32 g. Oxígeno: 16 g.
7. Si se disuelven 180 gramos de hidróxido sódico en 400 gramos de agua y la densidad de la disolución resultante es 1,340 g/mL. Calcula la Normalidad de la disolución. (1 p)
Pesos atómicos:
Hidrógeno: 1 g. Sodio: 23 g Oxígeno: 16 g
8. Completa (1,5p)

FÓRMULA	NOMBRE
Pb(OH) ₄	
HNO ₃	
CH ₄	
H ₂ SO ₄	
K ₂ Cr ₂ O ₄	
	Hidróxido cálcico
	Acido fluorhídrico
	Amoniaco
	Cloruro sódico
	Nitrato de plata