



PRUEBA DE ACCESO A CICLOS FORMATIVOS DE GRADO SUPERIOR DE FORMACIÓN PROFESIONAL INICIAL

Convocatoria de 20 de junio (ORDEN EDU/129/2019, de 14 de febrero, B.O.C. y L. 25 de febrero)

PARTE ESPECÍFICA. OPCIÓN: OP3

DATOS DEL ASPIRANTE	CALIFICACIÓN
APELLIDOS: NOMBRE: DNI: CENTRO EDUCATIVO:	

EJERCICIO DE QUÍMICA

- a) Defina qué es equilibrio químico y explique qué factores afectan al equilibrio químico.
b) Explique el tipo de enlace por el que se unen el cloruro y el sodio. ¿Qué compuesto forman?. Escriba las configuraciones electrónicas. Enumere tres propiedades del compuesto formado.

DATOS. Números atómicos: Cl = 17; Na = 11

- Complete la tabla:

NOMBRE	FÓRMULA
Ácido Sulfúrico	
Carbonato de Calcio	
	NH ₃
	H ₂ O ₂
Monóxido de Cobre	
Fluoruro de Hidrógeno	
	CH ₄
	CH ₃ COOH
	CUO
Sulfato de Aluminio	

- Defina el concepto de mol. ¿Cuál de las siguientes cantidades contiene más moles?

Masa atómica (u): He = 4 R = 0,082 atm.L.mol⁻¹K⁻¹

- 20 g de He
 - 3 · 10²⁴ átomos de Helio
 - 5 moles de Helio
 - 120 L de He a 0°C y 1 atm
- Defina: Teoría de las colisiones para las reacciones químicas, energía de activación, enlace covalente, procesos endo y exotérmicos.



Junta de Castilla y León

Consejería de Educación
Dirección General de Formación Profesional
y Régimen Especial

DATOS DEL ASPIRANTE

APELLIDOS:
NOMBRE:
DNI:
CENTRO EDUCATIVO:

CRITERIOS DE EVALUACIÓN Y CALIFICACIÓN

- Se valorarán positivamente las contestaciones ajustadas a las preguntas, la coherencia y claridad en la exposición, la correcta utilización de unidades, la inclusión de figuras explicativas y el empleo de diagramas detallados, etc.

- **CALIFICACIÓN**
EJERCICIO 1: 2,5 puntos; cada apartado 1,25 puntos.
EJERCICIO 2: 2,5 puntos. Cada apartado 0,25 puntos.
EJERCICIO 3: 2,5 puntos; definición 0,5 puntos; cada apartado 0,5 puntos.
EJERCICIO 4: 2,5 puntos.