



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

Convocatoria de 20 de junio (ORDEN EDU/245/2018, de 28 de febrero, B.O.C. y L. 12 de marzo)

PARTE ESPECÍFICA. OPCIÓN: OP3

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

EJERCICIO DE QUÍMICA

- Cierto elemento X tiene la siguiente estructura electrónica: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$
 - ¿Cuál es su número atómico? ¿Cuál es su ion más probable?
 - ¿Cuál es la estructura electrónica de ${}_{53}Y$? ¿Qué ion forma? ¿Qué tipo de enlace formará X con Y?
- El neumático de un coche contiene aire que se encuentra a 10°C y 2 atm de presión.
 - Calcule la presión que ejercerá el aire si la temperatura debido al rozamiento llega a 50°C .
 - Enuncie la ley que ha utilizado.
- Explique la estructura y componentes del átomo actual.
 - Defina las propiedades periódicas: electronegatividad, afinidad electrónica y energía de ionización.
- Nombre de los siguientes compuestos:
 - $\text{Pt}(\text{SO}_4)_2$
 - K_2S
 - As_2O_5
 - $\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
 - $\text{Au}(\text{OH})_3$
 - Formule los siguientes compuestos:
 - Sulfuro de cobre (II).
 - Hidróxido de amonio.
 - Tricloruro de níquel.
 - Óxido de plata.
 - Propanoato de etilo.

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 1,25 puntos.
EJERCICIO 3: 2,5 puntos; cada apartado 1,25 puntos.
EJERCICIO 4: 2,5 puntos; cada apartado 1,25 puntos.