

**Apellidos**

**Nombre**

---

**Se deberán realizar 5 ejercicios a elegir entre los 6 propuestos**

**1º. (2 puntos) Un tanque de 200 litros se llena en 3 minutos. ¿Cuál es el caudal del fluido que ingresa al tanque en m<sup>3</sup>/s?**

**2º. (2 puntos) Por el extremo de un caño de sección circular de 2 cm de diámetro sale agua a una velocidad de 0,5 m/s. Determinar el caudal.**

**3º. (2 puntos) El número atómico del rubidio es 37. Existe un isótopo de número másico 92. ¿Cuántos protones, neutrones y electrones tiene este isótopo? Define isótopo.**

**4º. (2 puntos) Determina la configuración electrónica y la estructura atómica del F<sup>-</sup>. Datos: número atómico = 9, número másico = 19.**

**5º. (2 puntos) Formula o nombra los siguientes compuestos:**

Óxido de magnesio	
Hidróxido de aluminio	
SO	
KH	

**6º. (2 puntos) Indica en el siguiente cuadro el tipo de enlace**

CARACTERÍSTICAS	TIPO DE ENLACE
Los materiales con este enlace son dúctiles y maleables.	
Se originan por dipolos inducidos en los átomos o moléculas	
Mucha diferencia de electronegatividad entre los átomos	
Iones positivos con una nube de electrones entre ellos	
Cesión de electrones de un átomo a otro	
Enlace entre dos no metales	
Enlace entre un no metal con hidrógeno	
Ocurre entre las moléculas polares	