



**Apellidos**

**Nombre**

**Si tienes que recuperar la primera parte haz los ejercicios del 1 al 4**

**Si tienes que recuperar la segunda haz los ejercicios del 5 al 8**

**Si tienes que recuperar las dos partes haz los ejercicios 2, 4, 5 y 8**

**1º. (2,5 puntos) Se lanza un objeto verticalmente hacia arriba con una velocidad de 15 m/s, calcula la altura máxima que alcanza el objeto respecto al punto de lanzamiento y el tiempo que tarda en alcanzarla.**

**2º. (2,5 puntos) Calcula el valor de la fuerza que hace un pistón neumático cuando levanta 70 kg:**

- a) Con una velocidad constante de 5 m/s.**
- b) Con una aceleración de  $0,5 \text{ m/s}^2$**

**3º. (2,5 puntos) Una maceta de 4 kg se cae desde la ventana de una casa. Si la ventana se encuentra a 2,5 m sobre el suelo. ¿Cuál sería la energía cinética cuando la maceta haya recorrido 1 m en su caída? ¿Qué velocidad llevará la maceta cuando haya recorrido 1 m en su caída? .**



**4º.(2,5 puntos) Calcula la potencia eléctrica de una bombilla alimentada a un voltaje de 220 voltios y que tiene una resistencia de 10 ohmios ¿Qué carga eléctrica circulará por la bombilla en 5 min?**

**5º.(2,5 puntos) Un chico de 45 kg de masa se encuentra de pie sobre la nieve. Calcula la presión sobre esta si:**

- a) Se apoya sobre una botas, cuyas superficies suman 400 cm<sup>2</sup>.**
- b) Se apoya sobre unos esquís de 150 × 22cm cada uno. ¿Sabrías decir en qué situación se hundirá menos en la nieve?. Razona la respuesta**

**6º. (2,5 puntos) Por una tubería horizontal de 15 mm de diámetro circula un fluido con una velocidad de 3 m/s. Calcula el caudal en l/min.**

**7º. (2,5 puntos) Completa con 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	

**8º. (2,5 puntos) El número másico del magnesio es 35 y su número atómico 17.  
Determina la estructura atómica y la configuración electrónica del catión  $Mg^{2+}$ .**



GENERALITAT VALENCIANA

CONSELLERIA DE CULTURA, EDUCACIÓ I ESPORT

**CCTT 2º GES SEMIPRESENCIAL**  
**Recuperación 2022-2023**

C.P. F.P.A. TORREVIEJA

+Eugenio Segarra Torregrosa, nº 1

03183 Torrevieja (Alicante)

Tel.: 96 670 24 89

Fax.: 96 570 49 81

03015491@gva.es



GENERALITAT VALENCIANA

CONSELLERIA DE CULTURA, EDUCACIÓ I ESPORT

**CCTT 2º GES SEMIPRESENCIAL**  
**Recuperación 2022-2023**

C.P. F.P.A. TORREVIEJA

+Eugenio Segarra Torregrosa, nº 1

03183 Torrevieja (Alicante)

Tel.: 96 670 24 89

Fax.: 96 570 49 81

03015491@gva.es