



ACADEMY · PREPARACIÓN 100 % ONLINE

EXÁMENES OFICIALES PARA PRACTICAR

Prueba de acceso a Grado Superior

Física y Química

Castellano y valenciano

Comunidad Valenciana · Convocatoria 2026

75 MINUTOS

EXAMEN OFICIAL

6 PÁGINAS ORIGINALES

Practica con el examen y refuerza lo que necesitas.
En ProfeGo te ayudamos con explicaciones paso a paso,
ejercicios, simulacros y preparación adaptada a tu nivel.

¿QUIERES PREPARAR ESTA PRUEBA?

Consultar preparación online

Acceso directo desde el botón o el QR



profegoacademy.com

WhatsApp / Teléfono: 614 92 97 15

[Llamar](#)

profego.info@gmail.com

Examen original: Generalitat Valenciana. Organismo convocante identificado en el documento.
Edición de estudio y presentación: ProfeGo Academy. Academia independiente del organismo convocante. Las preguntas y la identificación oficial se conservan en las páginas siguientes.



GENERALITAT
VALENCIANA

Direcció General de Formació Professional



Apellidos y nombre			
NIF/NIE		Calificación de la prueba	

PRUEBA DE ACCESO A CICLOS FORMATIVOS DE GRADO SUPERIOR
Convocatoria 2026

Parte específica opción A: Física y Química

OBSERVACIONES: Elija 5 de las 6 cuestiones propuestas.

Duración: 1 h 15 min

Observaciones:

- Mantenga su NIF/NIE en un lugar visible durante la realización de la prueba.
- Lea detenidamente el texto, cuestiones o enunciados.
- Cuide la presentación y la ortografía. Las faltas de ortografía descontarán hasta 1 punto.
- Revise la prueba antes de entregarla.
- Está permitido el uso de calculadora.
- Los criterios de calificación aparecen escritos en cada pregunta.

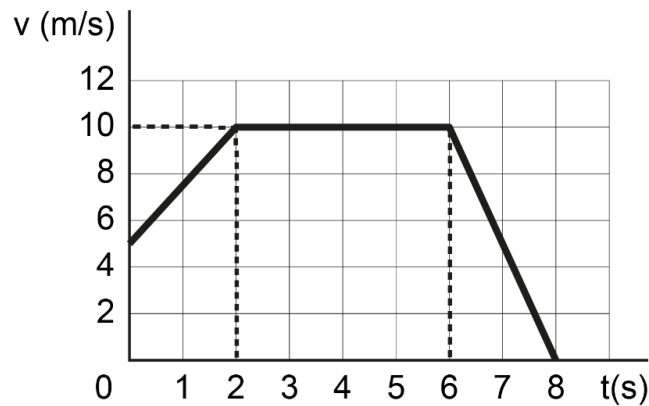


GENERALITAT
VALENCIANA

Direcció General de Formació Professional



1. El gráfico mostrado representa el movimiento de un cuerpo.



Responda las siguientes preguntas relacionadas con el mismo:

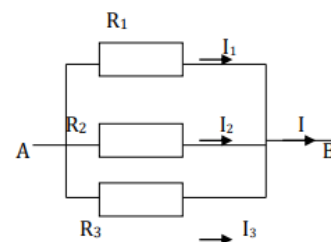
- ¿Qué tipo de movimiento hay en cada tramo? (0,6 puntos)
 - ¿Cuál es la aceleración en cada tramo? (0,6 puntos)
 - ¿Qué espacio se recorre en cada tramo? ¿Y el total? (0,8 puntos)
2. Si se quiere mover un armario con una masa de 90 kg y teniendo en cuenta que el coeficiente de rozamiento entre el armario y el suelo es de $\mu = 0,21$. Conteste las siguientes preguntas, ayudándose de un dibujo:
- ¿Qué fuerza se debe hacer, y en qué dirección, para que el mueble se mueva con una velocidad constante de 0,5 m/s? (1 punto)
 - ¿Si no hubiese rozamiento qué fuerza debería aplicarse con una velocidad constante? (0,5 puntos)
 - ¿Qué trabajo realiza la fuerza de rozamiento en los primeros 10 metros de desplazamiento? (0,5 puntos)

Datos: $g(\text{tierra}) = 9,8 \text{ m/s}^2$.

3. Para el circuito representado en la figura con tres resistencias en paralelo. Si por la primera pasa una intensidad de 3 A, calcule:

- La resistencia equivalente. (0,5 puntos)
- La ddp aplicada. (0,75 puntos)
- La intensidad total que circula. (0,75 puntos)

Datos: $I=2\text{A}$, $R_1=4\Omega$, $R_2=10\Omega$, $R_3=2\Omega$





GENERALITAT
VALENCIANA

Direcció General de Formació Professional



4. El cloro presenta en la naturaleza dos isótopos, $^{35}_{17}\text{Cl}$ y $^{37}_{17}\text{Cl}$, indique:
- El número atómico (Z), el número másico (A), el número de protones, el número de neutrones y el número de electrones de cada uno de ellos. (0,8 puntos)
 - La configuración electrónica. (0,6 puntos)
 - Si el primer isótopo tiene una abundancia isotópica del 76% y el segundo del 24%, ¿Cuál es la masa atómica del cloro? (0,8 puntos)
5. El carbonato de calcio (CaCO_3) reacciona con ácido clorhídrico (HCl) para formar cloruro de calcio (CaCl_2), agua (H_2O) y dióxido de carbono (CO_2). Indique:
- Ajuste la reacción. (0,5 puntos)
 - Calcule el volumen de dióxido de carbono, medido en condiciones normales, que se obtendrá a partir de 150 g de carbonato de calcio. (1 punto)
 - Calcule el volumen de dióxido de carbono que realmente se obtendrá si se sabe que el rendimiento de la reacción es del 75 %. (0,5 puntos)

Datos: $\text{Ar}(\text{C})=12,0\text{u}$, $\text{Ar}(\text{Ca})=40\text{u}$, $\text{Ar}(\text{O})=16\text{u}$, $\text{Ar}(\text{Cl})=35,5\text{u}$, $\text{Ar}(\text{H})=1\text{u}$

Volumen molar en condiciones normales: 22.4 L/mol

6. Hacemos reaccionar 10 g de sodio metálico con 9 g de agua para formar hidróxido de sodio (NaOH) e hidrógeno (H_2).
- Ajuste la reacción planteada.
 - Determine cuál de ellos actúa como reactivo limitante.
 - ¿Qué masa de hidróxido de sodio se formará?

Datos: $\text{Ar}(\text{Na}) = 23\text{u}$; $\text{Ar}(\text{O}) = 16,0\text{u}$; $\text{Ar}(\text{H}) = 1,0\text{u}$


GENERALITAT
VALENCIANA

Direcció General de Formació Professional



Cognoms i nom			
NIF/NIE		Qualificació de la prova	

PROVA D'ACCÉS A CICLES FORMATIUS DE GRAU SUPERIOR
Convocatòria 2026

Part específica opció B: Física i Química

Durada: 1 h 15 min

Observacions:

- Mantinga el seu NIF/NIE en un lloc visible durant la realització de la prova.
- Llija detingudament el text, qüestions o enuncisats.
- Cuide la presentació i l'ortografia. Les faltes d'ortografia descomptaran fins a 1 punt.
- Revise la prova abans de lliurar-la.
- Es permet l'ús de calculadora.
- Els criteris de qualificació apareixen escrits en cada pregunta.

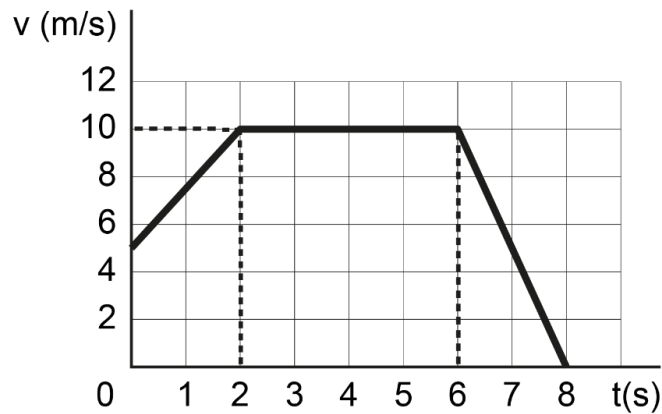


GENERALITAT
VALENCIANA

Direcció General de Formació Professional



1. El gràfic que es mostra representa el moviment d'un cos.



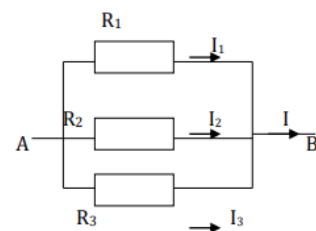
Responga les preguntes següents relacionades amb este:

- Quin tipus de moviment hi ha en cada tram? (0,6 punts)
 - Quina és l'acceleració en cada tram? (0,6 punts)
 - Quin espai es recorre en cada tram? I el total? (0,8 punts)
2. Si es vol moure un armari amb una massa de 90 kg i tenint en compte que el coeficient de fregament entre l'armari i el terra és $\mu = 0,21$. Conteste, ajudant-se d'un dibuix.
- Quina força s'ha de fer, i en quina direcció, perquè el moble es moga amb velocitat constant de 0,5 m/s? (1 punt)
 - Si no hi haguera fregament, quina força s'hauria d'aplicar per mantindre velocitat constant? (0,5 punts)
 - Quin treball realitza la força de fregament en els primers 10 metres? (0,5 punts)

Dades: $g(\text{terra}) = 9.8 \text{ m/s}^2$

3. Per al circuit amb tres resistències en paral·lel. Si per la primera passa una intensitat de 3A, calcule:

- La resistència equivalent (0,5 punts)
- La ddp aplicada (0,75 punts)
- Quina serà la intensitat total? (0,75 punts)



Dades: $I=2\text{A}$, $R_1=4\Omega$, $R_2=10\Omega$, $R_3=2\Omega$


GENERALITAT
VALENCIANA

Direcció General de Formació Professional



4. El clor presenta en la natura dos isòtops, $^{35}_{17}\text{Cl}$ y $^{37}_{17}\text{Cl}$, indique:
- El nombre atòmic (Z), el nombre màssic (A), el nombre de protons, el nombre de neutrons i el nombre d'electrons de cada un d'estos. (0,8 punts)
 - La configuració electrònica (0,6 punts)
 - Si el primer isòtop té una abundància isotòpica del 76% i el segon del 24%, quina és la massa atòmica del clor? (0,6 punts)
5. El carbonat de calci (CaCO_3) reacciona amb àcid clorhídric (HCl) per a formar clorur de calci (CaCl_2), aigua (H_2O) i diòxid de carboni (CO_2). Indique:
- Ajuste la reacció (0,5 punts)
 - Calcule el volum de diòxid de carboni, mesurat en condicions normals, que s'obtindrà a partir de 150 g de carbonat de calci. (1 punt)
 - Calcule el volum de diòxid de carboni que realment s'obtindrà si se sap que el rendiment de la reacció és del 75 %. (0,5 punts)
- Dades: $\text{Ar}(\text{C})=12,0\text{u}$, $\text{Ar}(\text{Ca})=40\text{u}$, $\text{Ar}(\text{O})=16\text{u}$, $\text{Ar}(\text{Cl})=35,5\text{u}$, $\text{Ar}(\text{H})=1\text{u}$
Volum molar en condicions normals: 22.4 L/mol
6. Fem reaccionar 10 g de sodi metàl·lic amb 9 g d'aigua per a formar hidròxid de sodi (NaOH) i hidrogen (H_2).
- Ajuste la reacció plantejada. (0,5 punts)
 - Determine quin d'estos actua com a reactiu limitant. (0,75 punts)
 - Quina massa d'hidròxid de sodi (NaOH) es formarà? (0,75 punts)

Dades: $\text{Ar}(\text{Na}) = 23\text{u}$; $\text{Ar}(\text{O}) = 16,0\text{u}$; $\text{Ar}(\text{H}) = 1,0\text{u}$

¿Preparas la prueba de acceso a Grado Superior?

Trabaja desde tu nivel con clases online en directo por Teams.
Te orientamos según las materias, la comunidad autónoma
y el tiempo que tienes para preparar el examen.

01**Entiende la teoría**

Explicaciones claras y paso a paso.

02**Practica con intención**

Ejercicios, exámenes y simulacros.

03**Avanza con apoyo**

Material y seguimiento según tu modalidad.

Clases individuales y packs de preparación

Consulta programas en grupo, horarios y disponibilidad.

Escríbenos por WhatsApp



Ver preparación de Grado Superior

Cuéntanos tu nivel, tus materias y tu objetivo.

profegoacademy.com

WhatsApp / Teléfono: 614 92 97 15

[Llamar](#)

profego.info@gmail.com

Este documento incluye un examen del organismo oficial identificado en sus páginas.
La portada, la presentación y los elementos de marca añadidos corresponden a ProfeGo Academy.
Si compartes esta edición, conserva la identificación del examen y los datos de ProfeGo.