

Unidades del libro – Saberes Básicos 1ºBach. 25/26

Libro: Física y Química 1ºBach. Ed. SM. Proyecto Revuela. ISBN 9788411202190

Unidades del Libro/Situaciones de aprendizaje	Contenidos Mínimos	Saberes Básicos FISQ.1	Criterios de evaluación
1.1 Leyes fundamentales de la química		B.1 B.3	1.2 2.3 3.1
1.2 El átomo y el sistema periódico	No el efecto fotoeléctrico.	A.1 A.2	1.1 4.1 4.2 5.1 5.2
1.3 El enlace químico		A.3 A.4	1.1 2.2 3.2
2.1 Química del carbono		C.1 C.2	3.2 5.3 6.1
2.2 Reacciones químicas		B.1 B.2 B.4	1.2 1.3 2.3 3.1 3.4 4.1 4.2 5.1 5.2 5.3 6.1 6.2
2.3 Química y sociedad	Amoníaco. Ácido nítrico. Ácido sulfúrico. Metalurgia y siderurgia. Petróleo y derivados.	B.2	1.3 4.1 4.2 5.1 5.2 5.3 6.1
3.1 Descripción del movimiento		D.1	1.2 2.3 3.1 3.3 3.4 6.1 6.2
3.2 Estudio de los movimientos		D.2 D.3	2.1 2.2 3.1
4.1 Leyes de la dinámica		E.1 E.2 E.3	1.1 1.2 2.1 2.2 2.3 3.3
4.2 Estudio de las situaciones dinámicas		E.1 E.2	1.1 2.1 2.2 2.3 3.3
5.1 Energía mecánica y trabajo	No rendimiento de máquinas.	F.1 F.2	1.1 1.2 1.3 2.1 2.3 3.3 5.3 6.1 6.2
5.2 Energía térmica y calor	Energía térmica. Temperatura. Calor. Energía interna. Calor específico. Calor latente.	F.3	1.2 1.3 3.4

TEMPORIZACIÓN	
Primer trimestre 19 diciembre 2025	1.1 Leyes fundamentales de la química 1.2 El átomo y el sistema periódico 1.3 El enlace químico
Segundo trimestre 27 marzo 2026	2.1 Química del carbono 2.2 Reacciones químicas 2.3 Química y sociedad 3.1 Descripción del movimiento 3.2 Estudio de los movimientos
Tercer trimestre 23 junio 2026	4.1 Leyes de la dinámica 4.2 Estudio de las situaciones dinámicas 5.1 Energía mecánica y trabajo 5.2 Energía térmica y calor

Alumnado de 2º de Bachillerato con Física y Química pendiente de 1ºBach.

El alumnado que tenga pendiente la asignatura de Física y Química de 1º de Bachillerato, podrá superarla mediante un examen de todo el temario que se realizará en octubre. En caso de no superar este examen pueden presentarse a dos exámenes parciales. Para aprobar la asignatura pendiente es necesario que la nota de cada uno de estos exámenes sea de tres o más y la media cinco o más.

El alumnado que no se encuentren en ninguna de las situaciones anteriores o bien que desee subir nota tendrá una recuperación de cada uno de los parciales, pudiéndose presentar a los dos parciales o solo a uno.

Temario del curso a recuperar

Física y Química 1ºBach. Editorial SM. Revuela ISBN 9788411202190 (libro nuevo)

- Tema 1.1: Leyes fundamentales de la química
- Tema 1.3: El enlace químico (formulación y nomenclatura)
- Tema 2.1: Química del carbono
- Tema 2.2: Reacciones químicas
- Tema 3.1: Descripción del movimiento.
- Tema 3.2: Estudio de los movimientos
- Tema 4.1: Leyes de la dinámica
- Tema 4.2: Estudio de las situaciones dinámicas
- Tema 5.1: Energía mecánica y trabajo

Física y Química 1ºBach. Editorial SM. ISBN 9788467576511 (libro antiguo)

- Tema 1: Leyes fundamentales de la química
- Tema 2: Disoluciones
- Tema 3: Las reacciones químicas
Formulación química (pag. 192)
- Tema 6: La química del carbono
- Tema 8: El movimiento
- Tema 9: Estudio de los movimientos
- Tema 10: Leyes de la dinámica
- Tema 11: Estudio de situaciones dinámicas
- Tema 12: Energía mecánica y trabajo

Los viernes a la hora del recreo, el jefe de departamento está a disposición del alumnado para la resolución de dudas en el departamento.

<i>FECHAS DE LOS EXÁMENES</i>		Libro nuevo	Libro antiguo
TODO	24-octubre-2025 (10:15)	1.1, 1.3, 2.1, 2.2, 3.1, 3.2, 4.1, 4.2, 5.1	1, 2, 3, formulación química, 6, 8, 9, 10, 11, 12
Primer parcial	21-noviembre-2025 (10:15)	1.1, 1.3, 2.1, 2.2	1, 2, 3, formulación química, 6
Segundo parcial	20-febrero-2026 (10:15)	3.1, 3.2, 4.1, 4.2, 5.1	8, 9, 10, 11, 12
Final	29-abril-2026 (9:15)	Todos	Todos

Las pruebas se realizarán en el laboratorio de Física y Química

Unidades del libro – Saberes Básicos 2º BACHILLERATO FÍSICA 25/26

Libro: Física 2ºBach. Ed. Santillana. Proyecto construyendo mundos. ISBN 9788414408728

Unidades del Libro/Situaciones de aprendizaje	Contenidos Mínimos	Saberes Básicos FISI.2	Criterios de evaluación
1. Campo gravitatorio		A.1 A.2 A.3 A.4	1.2 2.1 2.2 3.1 3.2 3.3
2. Campo eléctrico		B.1 B.2 B.3 B.5	1.2 2.1 3.3 5.2 6.2
3. Campo magnético		B.1 B.4 B.5	3.3 5.1 5.2 6.2
4. Inducción electromagnética		B.6	1.1 2.3
5. El movimiento armónico simple (MAS)		C.1	3.2
6. Ondas. El sonido		C.2 C.3	2.1 3.1 3.2 4.2 5.1 5.2
7. Ondas electromagnéticas		C.4	5.3 6.1
8. Óptica geométrica		C.5	2.3 5.2 6.2
9. Relatividad	Introducción a la relatividad.	D.1	2.2 4.1 6.1
10. Física cuántica		D.2 D.4	1.1 2.3 4.1 6.1
11. Física nuclear		D.5	1.1 4.1 4.2 5.3 6.2
12. Física de partículas	Introducción a las partículas menores que el átomo. Quarks.	D.3	1.1
13. Historia del Universo	Teoría del bigbang	A.5	1.1 3.1 4.2 5.3

TEMPORIZACIÓN

Primer trimestre 19 diciembre 2025	1. Campo gravitatorio 2. Campo eléctrico 3. Campo magnético
Segundo trimestre 27 marzo 2026	4. Inducción electromagnética 5. El movimiento armónico simple (MAS) 6. Ondas. El sonido 7. Ondas electromagnéticas
Tercer trimestre 22 mayo 2026	8. Óptica geométrica 9. Relatividad 10. Física cuántica 11. Física nuclear 12. Física de partículas 13. Historia del Universo

Unidades del libro – Saberes Básicos 2º BACHILLERATO QUÍMICA 25/26

Libro: Química 2ºBach. Ed. Santillana. Proyecto construyendo mundos. ISBN 9788414408735

Unidades del Libro/Situaciones de aprendizaje	Contenidos Mínimos	Saberes Básicos QUIM.2.	Criterios de Evaluación
Anexo: Formulación inorgánica y orgánica.		A.3.4	3.1
1. Estructura atómica de la materia		A.1.1 A.1.2 A.2.1 A.2.2 A.2.3	5.1 5.2 5.4 6.1
2. El átomo y la tabla periódica		A.3.1 A.3.2 A.3.3	1.2 1.3
3. Enlace químico: Sustancias iónicas y metálicas.		A.4.1 A.4.3 A.4.4	1.3 2.3 4.1
4. Enlace covalente		A.4.2 A.4.5	5.4 6.2
5. Termoquímica		B.1.1 B.1.2 B.1.3 B.1.4 B.1.5	6.1 6.3
6. Cinética química		B.2.1 B.2.2 B.2.3	1.3 2.1 2.3
7. Equilibrio químico		B.3.1 B.3.2 B.3.3	1.3 3.2 6.3
8. Reacciones ácido-base		B.4.1 B.4.2 B.4.3 B.4.4 B.4.5 B.4.6	1.1 1.2 3.3 4.1 6.2
9. Reacciones de transferencia de electrones		B.5.1 B.5.2 B.5.3 B.5.4 B.5.5	1.2 2.2 2.3 3.1 3.2
10. Química orgánica		C.1.1 C.1.2 C.2.2	3.1 4.3 5.4
11. Aplicaciones de la química orgánica	Compuestos orgánicos sencillos de interés	C.2.1 C.3.1 C.3.2	3.3 4.2 5.3

TEMPORIZACIÓN

Primer trimestre 19 diciembre 2025	1. Estructura atómica de la materia 2. El átomo y la tabla periódica 3. Enlace químico. Sustancias iónicas y metálicas. Anexo: Formulación inorgánica y orgánica.
Segundo trimestre 27 marzo 2026	4. Enlace covalente 5. Termoquímica 6. Cinética química 7. Equilibrio químico 8. Reacciones ácido-base
Tercer trimestre 22 mayo 2026	9. Reacciones de transferencia de electrones 10. Química orgánica 11. Aplicaciones de la química orgánica