

Programación semanal

En la programación semanal te presentamos un **reparto del trabajo de la asignatura** a lo largo de las semanas del cuatrimestre.

Los laboratorios de prácticas presenciales se realizarán al final del curso. El tutor os informará de las fechas concretas. Será necesario aprobarlos para aprobar la asignatura. La puntuación total será de 2 puntos y estará dividida de la siguiente manera:

- ▶ Cuaderno de prácticas: 70%
- ▶ Aptitud: 10%
- ▶ Asistencia: 10 %
- ▶ Organización y trabajo en el laboratorio: 10%

	CONTENIDO TEÓRICO	ACTIVIDADES (4 puntos)
Semana 1 24/09/2018 – 30/09/2018	Tema 1. Introducción a la química 1.1. ¿Cómo estudiar este tema? 1.2. Composición y propiedades de la materia 1.3. Átomos y teoría atómica 1.4. Compuestos químicos 1.5. Sistema periódico 1.6. Referencias bibliográficas	Test Tema 1 (0,04 puntos)
Semana 2 01/10/2018 – 07/10/2018	Tema 2. Nomenclatura de los compuestos químicos 2.1. ¿Cómo estudiar este tema? 2.2. Nomenclatura de los compuestos inorgánicos	Foro: La quimiofobia (0,5 puntos)
Semana 3 08/10/2018 – 14/10/2018	Tema 2. Nomenclatura de los compuestos químicos (continuación) 2.3. Nomenclatura de los compuestos orgánicos 2.4. Referencias bibliográficas	Test Tema 2 (0,05 puntos)

CONTENIDO TEÓRICO	ACTIVIDADES (4 puntos)
<p>Semana 4 15/10/2018 – 21/10/2018</p> <p>Tema 3. Reacciones químicas 3.1. ¿Cómo estudiar este tema? 3.2. Ecuaciones químicas. Ajuste de ecuaciones 3.3. Tipos de reacciones 3.4. Estequiometría 3.5. Reactivo limitante y rendimiento de reacción 3.6. Referencias bibliográficas</p>	<p>Test Tema 3 (0,04 puntos)</p>
<p>Semana 5 22/10/2018 – 28/10/2018</p> <p>Tema 4. Termoquímica 4.1. ¿Cómo estudiar este tema? 4.2. Conceptos básicos en termoquímica 4.3. Transferencia de energía: calor y trabajo 4.4. Primer principio de la termodinámica 4.5. Entalpía. Ley de Hess 4.6. Entalpías de formación y entalpías de enlace 4.7. Referencias bibliográficas</p>	<p>Test Tema 4 (0,04 puntos)</p>
<p>Semana 6 29/10/2018 – 04/11/2018</p> <p>Tema 5. Enlace químico 5.1. ¿Cómo estudiar este tema? 5.2. Estructura atómica 5.3. Enlace químico 5.4. Enlace iónico 5.5. Enlace covalente</p>	<p>Test Tema 5 (0,05 puntos)</p> <p>Trabajo: Resolución de problemas temas 1, 2, 3 y 5: introducción a la química, nomenclatura de los compuestos químicos, reacciones químicas y enlace químico (1 punto)</p>
<p>Semana 7 05/11/2018 – 11/11/2018</p> <p>Tema 5. Enlace químico (continuación) 5.6. Enlace metálico 5.7. Fuerzas intermoleculares 5.8. Referencias bibliográficas</p> <p>Tema 6. Cinética 6.1. ¿Cómo estudiar este tema? 6.2. Velocidad de reacción. Ecuación de velocidad</p>	
<p>Semana 8 12/11/2018 – 18/11/2018</p> <p>Tema 6. Cinética (continuación) 6.5. Mecanismos de reacción 6.6. Catálisis 6.7. Referencias bibliográficas</p>	<p>Test Tema 6 (0,05 puntos)</p>

CONTENIDO TEÓRICO	ACTIVIDADES (4 puntos)
<p>Semana 9 19/11/2018 – 25/11/2018</p> <p>Tema 7. Equilibrio químico 7.1. ¿Cómo estudiar este tema? 7.2. Espontaneidad de los procesos químicos 7.3. Equilibrio químico y constante de equilibrio 7.4. Cociente de reacción, Q 7.5. Factores que modifican el equilibrio químico. Principio de Le Châtelier 7.6. Cálculo de concentraciones de equilibrio 7.7. Referencias bibliográficas</p>	<p>Test Tema 7 (0,05 puntos)</p> <p>Trabajo: Resolución de problemas temas 4, 6 y 7: termodinámica, cinética y equilibrio químico (1 punto)</p>
<p>Semana 10 26/11/2018 – 02/12/2018</p> <p>Tema 8. Equilibrios ácido-base 8.1. ¿Cómo estudiar este tema? 8.2. Teorías ácido-base 8.3. Autoionización del agua. Escala de pH 8.4. Fuerza de los ácidos y las bases. Constante de ionización</p>	
<p>Semana 11 03/12/2018 – 09/12/2018</p> <p>Tema 8. Equilibrios ácido-base (continuación) 8.5. Propiedades ácido-base de las sales. Efecto del ion común 8.6. Disoluciones reguladoras 8.7. Valoraciones y curvas de pH 8.8. Referencias bibliográficas</p>	<p>Test Tema 8 (0,05 puntos)</p>
<p>Semana 12 10/12/2018 – 16/12/2018</p> <p>Tema 9. Equilibrios de solubilidad 9.1. ¿Cómo estudiar este tema? 9.2. Disoluciones y solubilidad 9.3. Producto de solubilidad 9.4. Factores que influyen en la solubilidad 9.5. Formación de complejos 9.6. Referencias bibliográficas</p>	<p>Test Tema 9 (0,04 puntos)</p>
<p>Semana 13 17/12/2018 – 23/12/2018</p> <p>Tema 10. Equilibrios redox 10.1. ¿Cómo estudiar este tema? 10.2. Conceptos generales de las reacciones redox 10.3. Ajuste de ecuaciones redox</p>	
<p>Semana 14 24/12/2018 – 30/12/2018</p> <p>Tema 10. Equilibrios redox (continuación) 10.4. Celdas galvánicas 10.5. Electrólisis 10.6. Referencias bibliográficas</p>	<p>Test Tema 10 (0,05 puntos)</p> <p>Trabajo: Resolución de problemas temas 8-10 (1 punto)</p>

CONTENIDO TEÓRICO	ACTIVIDADES (4 puntos)
<p data-bbox="240 367 379 454">Semana 15 31/12/2018 – 06/01/2019</p> <p data-bbox="408 282 804 311">Tema 11. La química del carbono</p> <ul data-bbox="408 315 834 539" style="list-style-type: none">11.1. ¿Cómo estudiar este tema?11.2. El átomo de carbono11.3. Hidrocarburos11.4. Principales grupos funcionales11.5. Isomería11.6. Principales reacciones orgánicas11.7. Referencias bibliográficas	<p data-bbox="1082 367 1235 427">Test Tema 11 (0,04 puntos)</p>
<p data-bbox="240 602 379 689">Semana 16 07/01/2019 – 13/01/2019</p>	<p data-bbox="738 629 1023 658" style="text-align: center;">Semana de exámenes</p>

NOTA

Esta **Programación semanal** puede ser modificada si el profesor lo considera oportuno para el enriquecimiento de la asignatura.