

## Programación semanal

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

	Temas	Actividades (2,4 puntos)	Eventos (1,4 puntos)	Laboratorios (2,2 puntos)
Semana 1	<b>Tema 1. Conceptos básicos de Química. Estructura atómica de la materia</b> 1.1. ¿Cómo estudiar este tema? 1.2. El átomo y las características de las partículas subatómicas 1.3. Niveles de energía y configuración electrónica 1.4. Números atómico y másico 1.5. Isótopos y radiactividad 1.6. La tabla periódica		Asistencia a 2 sesiones presenciales virtuales (0,1 puntos cada una) Test tema 1 (0,05 puntos)	Asistencia a los laboratorios presenciales a lo largo del cuatrimestre (1,5 puntos)
Semana 2	<b>Tema 2. Enlace químico</b> 2.1. ¿Cómo estudiar este tema? 2.2. Conceptos generales 2.3. Enlace iónico 2.4. Enlace covalente 2.5. Enlace metálico	Trabajo: Enlace químico (0,6 puntos)	Test tema 2 (0,05 puntos)	
Semana 3	<b>Tema 3. Fuerzas intermoleculares</b> 3.1. ¿Cómo estudiar este tema? 3.2. Conceptos básicos 3.3. Fuerzas dipolo-dipolo 3.4. Fuerzas de dispersión 3.5. Puentes de hidrógeno		Test tema 3 (0,05 puntos)	
Semana 4	<b>Tema 4. Los gases</b> 4.1. ¿Cómo estudiar este tema? 4.2. Propiedades generales de los gases 4.3. Gases ideales 4.4. Difusión gaseosa 4.5. Gases reales		Test tema 4 (0,05 puntos)	
Semana 5	<b>Tema 5. Introducción a los cálculos estequiométricos</b> 5.1. ¿Cómo estudiar este tema? 5.2. Conceptos básicos de estequiometría 5.3. Ecuaciones químicas			
Semana 6	<b>Tema 5. Introducción a los cálculos estequiométricos (cotinuación)</b> 5.4. Balance de materia 5.5. Reactivo limitante y en exceso	Trabajo: Estequiometría (0,6 puntos)	Test tema 5 (0,05 puntos)	
Semana 7	Semana de repaso			
Semana 8	<b>Tema 6. Cinética química</b> 6.1. ¿Cómo estudiar este tema? 6.2. Velocidad de una reacción química 6.3. Factores que afectan a la velocidad de las reacciones 6.4. Orden de una reacción 6.5. Energía de una reacción		Test tema 6 (0,05 puntos)	
Semana 9	<b>Tema 7. Termoquímica I</b> 7.1. ¿Cómo estudiar este tema? 7.2. Conceptos fundamentales de termoquímica 7.3. Cálculo de calor de reacción: entalpías de formación 7.4. Cálculo de calor de reacción: energías de enlace 7.5. Cálculo de calor de reacción: ley de Hess	Trabajo: Termoquímica (0,6 puntos)	Foro: Reacciones químicas de interés industrial (0,55 puntos) Test tema 7 (0,05 puntos)	

	Temas	Actividades (2,4 puntos)	Eventos (1,4 puntos)	Laboratorios (2,2 puntos)
Semana 10	<b>Tema 8. Termoquímica II</b> 8.1. ¿Cómo estudiar este tema? 8.2. Espontaneidad de las reacciones químicas 8.3. Entropía: el grado de desorden de los sistemas químicos 8.4. Energía libre de Gibbs		Test tema 8 (0,05 puntos)	
Semana 11	<b>Tema 9. Equilibrio químico</b> 9.1. ¿Cómo estudiar este tema? 9.2. Conceptos básicos de equilibrio químico 9.3. Constante de equilibrio químico 9.4. Principio de Le Chatelier	Lectura: <b>Nanotecnología y nanoquímica</b> (0,6 puntos)	Test tema 9 (0,05 puntos)	
Semana 12	<b>Tema 10. Equilibrios ácido-base</b> 10.1. ¿Cómo estudiar este tema? 10.2. Conceptos básicos del equilibrio ácido-base 10.3. Disoluciones buffer 10.4. Valoraciones ácido-base		Test tema 10 (0,05 puntos)	Laboratorio #1: <b>Valoraciones ácido- base</b> (0,7 puntos)
Semana 13	<b>Tema 11. Equilibrios de precipitación</b> 11.1. ¿Cómo estudiar este tema? 11.2. Conceptos básicos del equilibrio de precipitación 11.3. Efecto ion común 11.4. Valoraciones por precipitación		Test tema 11 (0,05 puntos)	
Semana 14	<b>Tema 12. Reacciones de óxido-reducción</b> 12.1. ¿Cómo estudiar este tema? 12.2. Conceptos básicos de las reacciones de óxido-reducción 12.3. Ajuste de ecuaciones redox 12.4. Valoraciones redox		Test tema 12 (0,05 puntos)	
Semana 15	<b>Tema 13. Compuestos químicos y sus aplicaciones industriales</b> 13.1. ¿Cómo estudiar este tema? 13.2. Compuestos inorgánicos de interés en la industria 13.3. Compuestos orgánicos de interés en la industria		Test tema 13 (0,05 puntos)	
Semana 16	Semana de exámenes			