

8-09

GUÍA DE ESTUDIO DE LDI



QUIMICA GENERAL

CÓDIGO 01071345

UNED

8-09

QUIMICA GENERAL

CÓDIGO 01071345

ÍNDICE

OBJETIVOS

CONTENIDOS

EQUIPO DOCENTE

BIBLIOGRAFÍA BÁSICA

BIBLIOGRAFÍA COMPLEMENTARIA

SISTEMA DE EVALUACIÓN

HORARIO DE ATENCIÓN AL ESTUDIANTE

OBJETIVOS

Las tendencias actuales en una enseñanza universitaria de calidad dan menos importancia que antes a la transmisión de unos contenidos por lo demás, en continuo cambio y revisión, y expresan, en cambio, mayor interés por la adquisición, por parte del alumno, de técnicas y hábitos de estudio, de capacidad de análisis crítico, de inventar y descubrir, etc. En suma, ponen el énfasis en que el estudiante aprenda a aprender. Esta será, por tanto, nuestra meta.

Para llegar a la meta anterior se han de cubrir una serie de objetivos de tipo cognoscitivo. A ellos nos vamos a referir.

Es conocido que la Ciencia Química actual se ha desarrollado de modo vertiginoso en los últimos años, lo que implica una impresionante variedad de fenómenos y una amplísima cobertura teórica. Ante la planificación de un curso de Química General, surgen siempre varias disyuntivas. Lo que es claro es que si intentamos explicarlo todo corremos el peligro de convertir a nuestros alumnos en «autómatas entrenados», como decía Dainton, «en receptores pasivos de una doctrina revelada». Hay que seleccionar. ¿Pero, qué escoger entre tantos posibles temas a tratar? ¿Qué información es esencial? ¿Cómo estructurarla y presentarla? No debemos olvidar que en una asignatura de tipo general el estudiante ha de adquirir los conocimientos teóricos básicos, que ha de utilizar en el desarrollo de las disciplinas de los años posteriores. Tampoco debemos soslayar el hecho de que el aprendizaje ha de capacitarles para resolver por sí mismos nuevos problemas y para aprender nuevas técnicas.

Por todo ello, en el programa de Química General se ha intentado la búsqueda de una secuencia adecuada en el aprendizaje de los conocimientos, la exposición de éstos de modo razonado y el deseo de que exista una sincronización experiencia-teoría, para lo cual el Centro Asociado correspondiente, a ser posible, planifica la realización de las prácticas en los períodos más convenientes.

En la elaboración del programa hemos tenido presentes dos objetivos principales. El primero ha sido mantener un equilibrio entre los fundamentos fisicoquímicos y la química descriptiva (inorgánica y orgánica). El segundo, introducir cada uno de los temas de la forma más lógica, simple y directa posible. La razón de nuestro primer objetivo, además de en las tendencias actuales de los currículos de Química General, se basa en que creemos que unos fundamentos fisicoquímicos han de ser aplicados a la materia concreta y resistir la prueba de los hechos experimentales, así como que la química práctica que no tenga en cuenta la teoría puede representar un esfuerzo inútil. Ambos aspectos son fundamentales en la ciencia química, y por ello los hemos tenido en cuenta al proyectar el programa. La razón de nuestro segundo objetivo es tan clara que no ha de ser justificada.

Se ha meditado mucho acerca de la secuencia de los capítulos. Algunos conceptos se introducen de forma cíclica. Así, por ejemplo, conceptos como variación de entalpía de una reacción, punto de ebullición de una sustancia, etc., se presentan en los primeros capítulos, se exponen más detalladamente en los capítulos 13 al 19 y se aplican profusamente en la química descriptiva, temas 25 en adelante.

Una descripción más concreta del programa se indica en el correspondiente apartado.

Los objetivos específicos de cada uno de los temas se exponen en las Unidades Didácticas.

CONTENIDOS

El contenido de esta asignatura se encuentra desarrollado en el texto «Unidades Didácticas de Química General», de la UNED. Está organizado en treinta y seis temas, distribuidos en seis Unidades Didácticas, comprendiendo cada una de ellas seis temas.

Las cuatro primeras Unidades Didácticas se refieren a los conceptos generales y básicos de la Química (Temas 1 al 24). La quinta Unidad Didáctica se dedica al estudio de la Química Inorgánica (según los elementos de los grupos principales del Sistema Periódico, así como sus compuestos más importantes) en los Temas 25 al 30. Por último, en la sexta Unidad Didáctica se estudian los principios de la Química Orgánica (Temas 31 al 36).

Unidad Didáctica I

TEMA 1. Introducción: La Química y la Teoría Atómica.

TEMA 2. Lenguaje de la Química.

TEMA 3. Los Gases y la Estructura de la Materia.

TEMA 4. Estructura Atómica(I).

TEMA 5. Estructura Atómica (II).

TEMA 6. Clasificación periódica. Configuración electrónica y propiedades de los elementos.

Unidad Didáctica II

TEMA 7. Enlace Iónico.

TEMA 8. Enlace Covalente (I).

TEMA 9. Enlace Covalente (II).

TEMA 10. Geometría Molecular.

TEMA 11. Otros tipos de enlace.

TEMA 12. Propiedades físico-químicas y tipos de enlace.

Unidad Didáctica III

TEMA 13. Termodinámica Química.

TEMA 14. Equilibrio Químico.

TEMA 15. Cinetoquímica.

TEMA 16. Estado líquido: Cambios de estado.

TEMA 17. Disoluciones.

TEMA 18. Propiedades de las Disoluciones.

Unidad Didáctica IV

TEMA 19. Ácidos y Bases.

TEMA 20. Equilibrio iónico en sistemas heterogéneos.

TEMA 21. Oxidación-reducción.

TEMA 22. Electroquímica.

TEMA 23 Reacciones químicas.

TEMA 24 Química nuclear.

Unidad Didáctica V

TEMA 25. Metales alcalinos y alcalinotérreos

TEMA 26. Familias del aluminio y del carbono.

TEMA 27. Familia del nitrógeno.

TEMA 28. Familia del oxígeno.

TEMA 29. Familia de los halógenos.

TEMA 30. Metales y Aleaciones.

Unidad Didáctica VI

TEMA 31. Introducción a la Química Orgánica.

TEMA 32. Hidrocarburos (I).

TEMA 33. Hidrocarburos (II).

TEMA 34. Funciones orgánicas con enlace sencillo carbono-grupo funcional (I).

TEMA 35. Funciones orgánicas con enlace sencillo carbono-grupo funcional (II).

TEMA 36. Funciones orgánicas con enlace múltiple carbono-grupo funcional.

EQUIPO DOCENTE

BIBLIOGRAFÍA BÁSICA

ISBN(13):9788436218572

Título:QUÍMICA GENERAL (2 VOLS.) (5ª)

Autor/es:Esteban Santos, Soledad ; Navarro Delgado, Raquel ;

Editorial:U.N.E.D.

ESTEBAN SANTOS, S., y NAVARRO DELGADO, R.: *Química General*. UNED, Madrid, 1985 (con posteriores reimpresiones).

BIBLIOGRAFÍA COMPLEMENTARIA

ISBN(13):9780201625660

Título:QUÍMICA (-)

Autor/es:- ;

Editorial:-

ISBN(13):9780201644197

Título:QUÍMICA : CURSO UNIVERSITARIO (-)

Autor/es:- ;

Editorial:-

ISBN(13):9780701061114

Título:QUÍMICA (9ª)

Autor/es:Chang, R. ;

Editorial:MC GRAW HILL

ISBN(13):9788420541020

Título:QUÍMICA ORGÁNICA

Autor/es:Wade, Leroy ;

Editorial:PEARSON

ISBN(13):9788429170016

Título:QUÍMICA : UN PROYECTO DE LA AMERICAN CHEMICAL SOCIETY (-)

Autor/es:- ;

Editorial:-

ISBN(13):9788429171754

Título:PRINCIPIOS DE QUÍMICA (1993)

Autor/es:- ;

Editorial:Editorial Reverté, S.A.

ISBN(13):9788448113865

Título:QUÍMICA GENERAL (1998)

Autor/es:Whitten, Kenneth W. ; Peck, M. Larry ; Davis, Raymond E. ;

Editorial:McGraw-Hill / Interamericana de España, S.A.

ISBN(13):9788483220436

Título:QUÍMICA GENERAL (1998)

Autor/es:Harwood, William S. ; Petrucci, Ralph H. ;

Editorial:Pearson Prentice Hall

ISBN(13):9788497321006

Título:QUÍMICA : PRINCIPIOS Y REACCIONES (2004)

Autor/es:Hurley, Cecile N. ; Masterton, William L. ;

Editorial:Cengage Learning

ISBN(13):9788497323475

Título:QUÍMICA : LA CIENCIA BÁSICA (2005)

Autor/es:Domínguez Reboiras, Miguel Ángel ;

Editorial:Cengage Learning

ISBN(13):9789500600804

Título:PRINCIPIOS DE QUÍMICA : LOS CAMINOS DEL DESCUBRIMIENTO (-)

Autor/es:- ;

Editorial:-

ISBN(13):9789681848750

Título:QUÍMICA BÁSICA : PRINCIPIOS Y ESTRUCTURA (-)

Autor/es:- ;

Editorial:-

ISBN(13):9789684443655

Título:EL MUNDO DE LA QUÍMICA. CONCEPTOS Y APLICACIONES (2ª ed.)

Autor/es:Moore, J.M. ; Kotz ; Wood, J.L. ; Staniski, C.L. ;

Editorial:PEARSON ADDISON-WESLEY

ISBN(13):9789701010259

Título:QUÍMICA GENERAL (-)

Autor/es:- ;

Editorial:-

ISBN(13):9789702602811

Título:FUNDAMENTOS DE QUÍMICA / RALPH A. BURNS ; TRADUCCIÓN, HÉCTOR JAVIER ESCALONA Y GARCÍA. (-)

Autor/es:- ;

Editorial:-

ISBN(13):9789702604686

Título:QUÍMICA : LA CIENCIA CENTRAL (-)

Autor/es:- ;

Editorial:-

ISBN(13):9789706860101

Título:QUÍMICA GENERAL (-)

Autor/es:- ;

Editorial:-

ISBN(13):9789706860569

Título:FUNDAMENTOS DE QUÍMICA (-)

Autor/es:- ;

Editorial:-

ISBN(13):9789706863072

Título:QUÍMICA Y REACTIVIDAD QUÍMICA (-)

Autor/es:- ;

Editorial:-

Además de la bibliografía señalada en las Unidades Didácticas, se indican a continuación otros textos, que podrá utilizar como textos base, consultar determinados aspectos de la asignatura sobre los que desee obtener mayor información o una visión desde otra perspectiva. Algunos, aunque de una edición no muy reciente son excelentes y merecen ser considerados

Textos de teoría de Química General

AMERICAN CHEMICAL SOCIETY: Química. Un proyecto de la ACS. Ed. Reverté. Barcelona, 2005.

BRADY, J.E.: *Química Básica. Principios y Estructura*. Ed. Limusa Woley. México, 1999.

CHANG, R.: Química. McGraw-Hill. México, etc. 2002.

CHANG, R.: *Principios Esenciales de Química General*, 4.a edición. McGraw-Hill. Madrid, etc. 2006.

DICKERSON, R. E.; GRAY, H. B.; DARENSBOURG, M. Y. and DARENSBOURG, D. J.: *Principios de Química*, 4.a ed., Ed. Reverté, Barcelona (1992).

EBBING, D. D.: *General Chemistry*, 6th ed., Houghton-Mifflin (ed. Inglesa); McGraw-Hill Interamericana Editores (ed. Española) (1999).

HEIN, M. y ARENA, S.: *Fundamentos de Química*, 10.a edición. International Thomson Editores. México, etc., 2001.

JONES, L. and ATKINS, P.: *Chemistry: Molecules, matter, and Change*, 4th, W. H. Freeman and Company (2000).

KOTZ, J.C. y TREICHEL, P.M.: *Química y Reactividad Química*, 5ª edición. International Thomson Editores. México, etc., 2003.

MAHAN, B. M. and MYERS, R. J.: *Química: Curso Universitario*, 4.a ed., Addison-Wesley Iberoamericana, S. A. Wilmington, Delaware, E.U.A. (1990).

MASTERTON, W. L. and HURLEY, C.N.: *Chemistry: principles and Reactions*, 3rd ed., Saunders College (1997).

MOORE, J. W.; STANISKI, C. L.; WOOD, J. J. L.; KOTZ, J. C. and JOESTEN, M.D.: *El mundo de la Química: Conceptos y aplicaciones*, 2nd, Saunders College, Ft. Worth, TX (2000).

PETRUCCI, R. H. and HARWOOD, W.S. y HERRING, F.G.: *Química General: Principios y Aplicaciones Modernas*, 8th ed., Prentice Hall (2002).

UMLAND, J. B. y BELLAMA, J. M.: *Química General*, 3.a edición. International Thomson Editores. México, etc., 2000.

WHITTEN, K.W.; DAVIS, R. E. and PECK, M. L.: *Química General*, 5th ed. McGraw-Hill/Interamericana de España, S.A.U. (1998).

Libros de ejercicios y problemas

BERMEJO, F.; PAZ, M.; BERMEJO A. y PAZ, I.: 1000 Problemas resueltos de Química General y sus fundamentos teóricos, Ed. Paraninfo, Madrid (1995).

BUTLER, I.S. and GROSSER, A. E.: *Problemas de Química adaptados al curso de Principios de Química*, Ed. Reverté, Barcelona (1995).

GANUZA, J.L.; CASAS M.a P. y QUEIPO, M.a P.: *Química: Estequiometría, Estructuras Termoquímica, Equilibrios, Química Orgánica*. Mc Graw-Hill. Madrid, etc.

LONG, G.G. y HENZ, F.C.: *Química General. Problemas y ejercicios*. Addison-Wesley Iberoamericana. Argentina, etc.

LÓPEZ CANCIO, J. A.: *Problemas de Química. Cuestiones y Ejercicios*, 1.a, Prentice Hall (2000).

NYMAN, C.J. and KING, G. B.: *Problemas de Química General y Análisis Calitativo*, Editorial AC., Madrid (1984).

TEIJÓN, J. M.; GARCÍA, J. A.; JIMÉNEZ, Y. And GUERRERO, I.: *La Química en Problemas*, 1.a ed., Tébar Flores, Madrid (1995).

Textos de Formulación y nomenclatura

GARCÍA PÉREZ, J. A. and TEIJÓN RIVERA, J. M.: *Formulación y nomenclatura de Química Inorgánica*, Ed. Tébar y Flores, Madrid (1995)

INTERNACIONAL UNION OF PURE AND APPLIED CHEMISTRY: *Nomenclature of Inorganic Chemistry*, Buttherworths (1971).

INTERNATIONAL UNION OF PURE AND APPLIED CHEMISTRY: *Nomenclature of Organic Chemistry*, Butterworths (1971).

JIMÉNEZ, M. A.: *Formulación y nomenclatura de Química Orgánica*, Ed. Tébar y Flores, Madrid (1995).

PETERSON, W. R.: *Formulación y nomenclatura (Química Orgánica)*, 4.a, Eunibar (1981).

PETERSOON, W. R.: *Formulación y nomenclatura (Química Inorgánica)*, 4.a Eunibar (1981).

Textos específicos

CARMELL, E., y FOWLES, G. W. A.: *Valencia y estructura molecular*. Ed. Reverté, S.A., Barcelona.

PINE, S. H., y otros: *Química Orgánica*. Ed. McGraw-HW, Madrid.

TEGEDER-MAYER. *Métodos de la industria*. Vol I. Ed. Reverté. Barcelona.

MAHAN BRUCE, H.: *Termodinámica Química Elemental*. Ed. Reverté. Barcelona.

ALLINGER, N. L., y otros: *Química Orgánica*. Ed. Reverté. Barcelona.

WADE, L.G.: *Química Orgánica*. Prentice Hall Iberia. México, etc.

SISTEMA DE EVALUACIÓN

7.1. PRUEBAS DE EVALUACIÓN A DISTANCIA

La asignatura tiene cuatro Pruebas de Evaluación a Distancia (más dos Anexos):

1. Fecha recomendada de envío: antes del 15 de noviembre.
2. Fecha recomendada de envío: antes del 19 de enero.
3. Fecha recomendada de envío: antes del 1 de abril.
4. Fecha recomendada de envío: antes del 15 de mayo.

Es conveniente respetar los plazos de entrega para que el estudio del programa se reparta de una forma equilibrada a lo largo del curso. Éstas deben ser entregadas o enviadas al Centro Asociado para su corrección por el Profesor Tutor. En el caso de no existir Tutoría de la asignatura, serán enviadas directamente al Profesor de la Sede Central.

La realización de las Pruebas de Evaluación a Distancia es de importancia decisiva para el estudio y comprensión de esta asignatura. Ayuda a consolidar el conocimiento de todo lo

que se ha desarrollado teóricamente en los Temas.

Constan de una serie de preguntas tipo «test» (prueba objetiva) y de una serie de preguntas teóricas de contestación más elaborada, aunque breve, así como de algunos ejercicios tipo problemas (prueba de ensayo).

Una vez estudiada la Unidad Didáctica- tema a tema-, tanto su desarrollo teórico como realizando los ejercicios de autocomprobación y examinando detenidamente sus soluciones, se abordará la ejecución de la Prueba de Evaluación a Distancia correspondiente a esa Unidad Didáctica. Intente resolver por sí mismo cada cuestión, pero cuando no lo consiga, no dude en consultar en el tema relativo a la misma aquellos puntos en los que tenga dudas para lograr una contestación satisfactoria.

7.2. PRUEBAS PRESENCIALES

Las Pruebas Presenciales de Química General de Ciencias Físicas constarán de un solo ejercicio a desarrollar en dos horas y que se celebrará a la hora y días señalados en el calendario de exámenes. Sólo se permitirá el uso de calculadora no programable como material auxiliar.

Dicho ejercicio estará constituido por una prueba objetiva (de 30 a 40 preguntas test) semejantes a las preguntas contenidas en los ejercicios de autoevaluación de las Unidades Didácticas y de las Pruebas de Evaluación a Distancia.

La Primera Prueba Presencial incluye los TEMAS 1 al 18 del programa, y la segunda del 19 al 36.

El sistema de calificación de las Pruebas Presenciales es igual al de las Pruebas de Evaluación a Distancia. La prueba objetiva se califica de acuerdo con la fórmula:

$$\text{Aciertos} - [\text{Errores}/(n - 1)(*)]$$

(*) Siendo: n = nº de alternativas propuestas y 1 = nº de alternativas correctas

En las dos primeras sesiones de guardia de la asignatura, después de las Pruebas Presenciales, se atenderá a todos los alumnos que deseen comentar su examen, previa petición de hora a la Secretaría administrativa del Departamento. Teléfono: 91 398 73 95.

Nota importante: Aunque el programa y las Unidades Didácticas de Química General son los mismos para las licenciaturas de Químicas y Físicas, las Pruebas Presenciales y las Pruebas de Evaluación a Distancia de esas dos licenciaturas son diferentes.

7.3. PRÁCTICAS DE LABORATORIO

La calificación de apto en Química General de la Licenciatura de Ciencias Físicas conlleva el haber superado tanto la parte teórica como la parte experimental de dicha asignatura.

Por ello, se comunica a los alumnos la necesidad de aprobar las prácticas con anterioridad o en el mismo curso académico que la parte teórica de la asignatura. Además, el aprobado en prácticas se reservará únicamente por el periodo de un año. Esto se debe a que al ser la Química una disciplina eminentemente experimental no se debe distanciar al estudio teórico del aprendizaje experimental. Para que dicha reserva sea efectiva deberá enviarnos el

certificado de haber aprobado las prácticas de Química General antes del 15 de abril (en caso de que haya aprobado las prácticas en el curso inmediatamente anterior).

El número mínimo de prácticas a realizar es de seis, las cuales deberán cubrir los siguientes conceptos y/u operaciones básicas.

1. «Obtención de la constante de un equilibrio químico» o «Estudio de la velocidad de una reacción».
2. «Determinación del poder reductor de una serie de metales» o «Escala Electroquímica».
3. «Utilización correcta de una balanza». Para ello recomendamos elegir entre determinar el peso equivalente de un metal o comprobar la ley de las proporciones definidas.
4. «Realización de una valoración». Como, por ejemplo, se puede elegir entre determinar el poder reductor de una lejía, analizar la acidez, etc.
5. «Separar un compuesto de una mezcla de ellos mediante la técnica de extracción», a ser posible múltiple.
6. «Separar dos sustancias mediante destilación».

Para la realización de estas prácticas se debe seguir el texto Unidades Didácticas de Técnicas Experimentales de Química, UNED.

Se pueden realizar en todos los Centros Asociados de la UNED que imparten enseñanzas de Ciencias. No obstante, se admiten una serie de modalidades que a continuación se describen:

- a) En su propio Centro Asociado, si éste dispone de los medios necesarios o tiene convenida la realización de las prácticas con algún otro centro, siempre de acuerdo con las directrices que establezca la Dirección del Centro Asociado.
- b) Adscribiéndose a las prácticas organizadas en otros Centros Asociados, previa autorización de las mismas y con aceptación de las normas por las que dichos Centros se rijan, para lo cual deberá solicitar su adscripción con la debida antelación.
- c) Realizando personalmente las prácticas en algún otro centro universitario elegido por el alumno interesado, para lo que necesitará previamente ser autorizado de forma expresa por el centro que le acoja y por el Departamento de la Universidad a la que corresponda la disciplina cuyas prácticas va a realizar de este modo.

La evaluación de las Prácticas será llevada a cabo en el Centro Asociado de la UNED donde las haya realizado; modalidades a) y b), por el Profesor-Tutor encargado de la asignatura, debiendo sernos enviada la calificación de la mismas. En el caso de la modalidad c), la calificación deberá venir acompañada, además, de un certificado de haber asistido y realizado las prácticas en el Centro Universitario elegido, firmado por el Director del Departamento correspondiente al mismo.

Se le recuerda la conveniencia de informarse en su Centro Asociado al principio del curso a través del Profesor-Tutor de esta asignatura de la fecha y modalidad de las Prácticas.

HORARIO DE ATENCIÓN AL ESTUDIANTE

Martes, de 16 a 20 h.

Edificio de la Facultad de Ciencias

Senda del Rey nº 9, 28040-MADRID

Profesoras:

Dra. D.^a Raquel Navarro Delgado (Primer Cuatrimestre)

Despacho 308 Tel.: 91 398 73 82

Dra. D.^a Mercedes de la Fuente Rubio (Segundo Cuatrimestre)

Despacho S- Tel:91 398 7207

Comentario al Temario

El contenido de este programa se ha distribuido en tres secciones: la primera se ha dedicado al estudio de los conceptos básicos y generales de la Química; la segunda a Química Inorgánica, y la tercera a Química Orgánica. Se ha dividido en seis Unidades Didácticas, constando cada una de ellas de seis temas. De esta manera, los conceptos básicos se tratan en las cuatro primeras Unidades y la Química Inorgánica y la Orgánica en las dos últimas.

En la primera Unidad Didáctica se comienza el estudio de la materia, atendiendo a su estructura constituida por átomos y a la propia estructura de estos átomos. En este sentido se expone la teoría atómica y sus orígenes en el TEMA 1. En el TEMA 2 se introducen una serie de términos, conceptos y normas necesarios para medir y nombrar la materia, lo cual resulta imprescindible para poder «desenvolvern» en la asignatura.

Llamamos la atención en este tema sobre la dificultad de asimilación de conceptos aparentemente sencillos, como mol, átomo o molécula-gramo, volumen molar, etc., por lo que se debe insistir en su comprensión.

Seguidamente, se aborda el estudio de los gases en cuanto a su contribución al conocimiento de la estructura de la materia (TEMA 3).

Hasta aquí se ha examinado el átomo desde fuera, es decir, simplemente como partícula, y se ha analizado su influencia como tal partícula sobre algunas características estructurales de la materia. A continuación se estudiará su interior: en los TEMAS 4, 5 y 6 se trata la estructura atómica, desde el descubrimiento de sus componentes hasta la disposición de éstos en el átomo, para terminar con el análisis de la repercusión de esta estructura atómica sobre las propiedades de los elementos.

El estudio de la configuración electrónica y de la clasificación periódica de los elementos constituye uno de los puntos fundamentales de este programa: la variación periódica de las propiedades físico-químicas de los elementos del sistema periódico permitirá relacionar cada elemento, bien conocida su estructura electrónica, bien conocida su posición en dicho sistema, con sus propiedades más características.

Con todo esto nos adentramos en la segunda Unidad Didáctica, en la que se continúa estudiando el átomo, pero ya no aislado, sino interrelacionado con otros. Así, en el TEMA 7 se trata el enlace iónico; en los TEMAS 8 y 9 el enlace covalente, estudiándose la geometría de las moléculas en el TEMA 10, y el TEMA 11 se dedica a otros tipos de interacciones atómicas. Esta Unidad Didáctica finaliza con un estudio de la relación entre las propiedades físico-químicas de las sustancias y el tipo de enlace. Éste es un capítulo muy olvidado en muchos programas de Química General, pero que nosotros por el contrario consideramos fundamental. Va a aplicar y a resumir los temas anteriores de Teoría de Enlaces. Por ello es importante hacer notar la gran influencia que el tipo de enlace de una sustancia química tiene sobre sus propiedades físicoquímicas y cómo pueden predecirse éstas, al menos cualitativamente.

Conocida de esta manera la estructura de la materia, ya estamos en condiciones de abordar el estudio de sus transformaciones.

En los TEMAS 13, 14 y 15 se examinan las características globales de una reacción química, desde el punto de vista energético, termodinámico y cinético. La clara comprensión de conceptos tales como energía libre y espontaneidad de los procesos químicos, son imprescindibles para el conocimiento del por qué y cómo ocurre cualquier reacción.

En el TEMA 16 se exponen las características y propiedades más importantes del estado líquido, y se estudian las transformaciones desde uno cualquiera de los estados de agregación de la materia a los otros.

En los TEMAS 17 y 18 se aborda el estudio de los contactos más externos de unas sustancias con otras, es decir, de las disoluciones, así como sus propiedades físicas, para adentrarnos ya en la cuarta Unidad Didáctica, en el estudio de sus interacciones más profundas, esto es, en el estudio de las reacciones químicas.

Clasificamos en grandes grupos las distintas formas de reacción de las sustancias y estudiamos las características de cada uno de estos modos generalizados de reacción en los TEMAS 19, 20, 21 y 22, finalizando el estudio de la materia con un tema resumen de las reacciones químicas (TEMA 23).

La inclusión del TEMA 24, dedicado a las reacciones nucleares, en un programa de Química General, puede ser discutible, pero al tratarse de un tipo de reacciones en las que se apoyan cada día mayor número de procesos industriales, consideramos deben formar parte del bagaje cultural elemental de cualquier alumno de Química. Con este TEMA sólo intentamos que se consiga un conocimiento de este tipo de reacciones y que se distingan las principales características que diferencian las reacciones químicas nucleares de las llamadas «ordinarias».

Hemos constatado que esta Unidad, pese a su enorme importancia, suele ser deficientemente estudiada. Tal vez resulte más sencillo su estudio si se centra en el tema de Equilibrio Químico, que se vio en la anterior Unidad Didáctica, ya que las reacciones

químicas no son sino aplicaciones particulares de este concepto general de equilibrio.

Asimismo, recordamos la necesidad de realizar numerosos «problemas».

Como vemos, en las cuatro primeras Unidades Didácticas intentamos la comprensión elemental de la materia. Esta comprensión se lleva a cabo de una forma impersonal: de la materia en general. Ahora bien, si miramos a nuestro alrededor nos encontramos con que ésta tiene «nombres y apellidos», y es a esta materia real y concreta a la que hemos de intentar conocer.

Para ello dedicamos los TEMAS 25 al 29 al estudio, por familias, de los llamados elementos principales de la Tabla Periódica, y a sus compuestos más importantes, siguiendo una trayectoria de izquierda a derecha, desde los metales alcalinos, hasta la familia de los halógenos, para concluir con un tema general sobre metales.

La última Unidad Didáctica, dedicada a la Química Orgánica, comienza por un tema de introducción a la misma. En él se explica lo que entendemos por compuestos orgánicos, y cuáles son su naturaleza y sus características generales, para lo cual hay que recurrir a su estructura. Se tratan además otras nociones fundamentales, tales como la arquitectura de sus moléculas, los tipos de fórmulas empleados, la naturaleza de sus enlaces, lo que es un grupo funcional y los efectos electrónicos de las moléculas orgánicas. Con todo esto, ya se dispone del material suficiente para poder hablar de la reacción orgánica, justificándola en los tres últimos puntos anteriores. De esta forma, también se da una clasificación de los tipos de reacciones orgánicas más importantes, según los distintos criterios de clasificación. En los temas posteriores se estudian las principales familias de compuestos orgánicos, comenzando por los hidrocarburos (TEMAS 32 y 33), continuando por las funciones orgánicas en las que el grupo funcional está unido por un enlace simple al carbono (TEMAS 34 y 35), para terminar con las funciones orgánicas cuyo grupo funcional está unido al carbono por enlace múltiple (TEMA 36).

El esquema seguido con cada familia de compuestos es el mismo: se estudia su estructura y se dan las normas para nombrarlos y formularlos; después se exponen sus propiedades físicas y químicas, incluyendo algunas de sus reacciones más características e importantes. Este último aspecto, el de las propiedades químicas, es el de mayor importancia, pues indica el comportamiento de cada grupo funcional. Da la clave para la comprensión de la reactividad típica de cada tipo de compuesto y de cómo transformar una molécula orgánica en otra; es decir, de sus métodos de obtención, ya que éstos no se exponen de una forma directa, sino indirectamente dentro del encuadre de las reacciones de las distintas funciones orgánicas.

La mayoría de los alumnos consideran la quinta Unidad Didáctica como una simple descripción de hechos o datos casi anárquicos que han de memorizar cuando en realidad constituye la aplicación práctica de todos los conceptos vertidos en las cuatro primeras Unidades Didácticas. Así, tanto en la variación de las propiedades fisicoquímicas de los

elementos como en los distintos métodos de obtención, como en las propiedades o métodos de obtención de sus compuestos, se echa mano constantemente de conceptos tales como tipo de enlace, electronegatividad, polaridad del enlace, acidez y basicidad, poder oxidante y reductor, leyes del equilibrio químico, tipos de reacciones, etc. Es por ello por lo que insistiremos de forma reiterativa en los distintos temas en que su estudio debe orientarse fundamentalmente como estudio razonado, deductivo. Debe aprender a razonar y deducir. Para llevar a buen término lo indicado anteriormente es conveniente seguir un esquema de estudio si no queremos perdernos entre datos, obtenciones y propiedades. Por ello, hemos estructurado de una forma generalizada los distintos temas de la llamada Química Inorgánica. A continuación les indicamos cuál ha sido este esquema.

Se estudian en primer lugar las propiedades generales del grupo, iniciando el conocimiento por la parte más «externa» de la materia (propiedades fisicoquímicas), para ocuparnos a continuación de la interrelación con otros compuestos químicos (propiedades químicas). Al revisar los distintos temas se habrán dado cuenta, sin duda, de las continuas referencias que a través de todos estos capítulos hacemos a las tablas de datos experimentales, como dijimos antes, no con la intención de que el alumno acumule datos o intente memorizar las distintas propiedades de los elementos o compuestos, sino para que, enfrentado con el hecho de un dato real, sea capaz de cuestionarse los por qué y, echando mano del bagaje de conocimientos que ya posee, justificarlo si le es posible y si no, inquietarse en buscar nuevos conocimientos para nuevas soluciones. La estructura de esta parte suele basarse en comprobar, en primer lugar, si los valores de las propiedades detalladas son, en general, altos o bajos; en ver, en segundo lugar, cómo varían los valores de cada una de las propiedades dentro del grupo, intentando justificar su variación, y comparando, por último, con los valores de otros grupos de la Tabla Periódica. Respecto a las propiedades químicas, se insiste en que se cuestione sobre cada una de las reacciones, por qué se produce ese compuesto y no otro, el tipo de reacción de que se trata, etc.

En un segundo epígrafe suelen estudiarse los métodos de preparación de los elementos del grupo. Ahora que ya los conocemos hemos de intentar obtenerlos a partir de los productos que realmente existen. Es interesante que se enseñe a los alumnos a proyectar el posible método de obtención, teniendo en cuenta el producto habitual del que habremos de partir y el producto final, el elemento al que queremos llegar. El alumno al menos debe decidir sin dificultad el tipo de reacción química que ha de emplear.

En tercer lugar se estudian los compuestos más importantes y conocidos de los elementos del grupo. Para la obtención de algunos de ellos, además de los posibles métodos de laboratorio, se describen los procesos industriales de obtención. En la exposición de estos procesos se intenta examinar en primer lugar cuál va a ser el proceso básico, la reacción o reacciones centrales, teniendo en cuenta, como ya dijimos anteriormente, los productos de que hemos de partir y el producto o productos que queremos obtener. Una vez dominado

este núcleo central es cuando pensamos que puede pedirse a los alumnos que empiecen a fijarse en los subproductos que son necesarios para la realización de ese proceso industrial concreto:

- En cómo se obtienen y purifican los productos de partida.
- Cómo se aprovechan los productos «no buscados» que se obtienen a veces en los procesos intermedios.
- En cómo se recuperan algunos productos que son necesarios para la marcha del proceso, pero que son más caros que el producto que se busca, por lo que su no recuperación supondría una catástrofe económica para la industria.
- Las ventajas del método empleado frente a otros posibles métodos de obtención y los inconvenientes con que cuenta, etc.

Este tratamiento se ha hecho de forma exhaustiva con el proceso Solvay, por ejemplo, pero sería deseable que el alumno se cuestionase cada una de estas preguntas sobre cualquier proceso industrial. Por supuesto que no es necesario que memorice algunos datos que podríamos llamar secundarios en la obtención industrial, y que exponemos con el fin de llevar a la mente del alumno la idea de que, por sencillo que sea un proceso químico básico, su realización industrial ha de ser pensada, cuidada, casi «mimada».

Otros Materiales

La UNED cuenta con una serie de vídeos traducidos sobre Química que se encuentran a disposición de los alumnos. La relación de ellos figura en la Dirección Técnica.

Existen, además, en dicha Dirección Técnica una serie de audiocassettes didácticos que tienen relación directa con el contenido de esta asignatura.

IGUALDAD DE GÉNERO

En coherencia con el valor asumido de la igualdad de género, todas las denominaciones que en esta Guía hacen referencia a órganos de gobierno unipersonales, de representación, o miembros de la comunidad universitaria y se efectúan en género masculino, cuando no se hayan sustituido por términos genéricos, se entenderán hechas indistintamente en género femenino o masculino, según el sexo del titular que los desempeñe.