



CALENDARIO DE EVALUACIONES 2019

PROFESOR: Catalina De Los Ángeles Peralta Angulo.

ASIGNATURA: Química. PERÍODO: ~~Primer~~ Segundo semestre.

CURSO	FECHA	TIPO DE EVALUACIÓN	N°	CONTENIDO
1°A	11/09	Prueba escrita	1	Nomenclatura inorgánica binaria
1°A	16/10	Laboratorio	2	Reactividad química
1°A	13/11	Prueba escrita	3	Relaciones cuantitativas
1°A	11/12	Prueba escrita	4	Estequiometría
1°B	11/09	Prueba escrita	1	Nomenclatura inorgánica binaria
1°B	16/10	Laboratorio	2	Reactividad química
1°B	13/11	Prueba escrita	3	Relaciones cuantitativas
1°B	11/12	Prueba escrita	4	Estequiometría
1°C	10/09	Prueba escrita	1	Nomenclatura inorgánica binaria
1°C	15/10	Laboratorio	2	Reactividad química
1°C	12/11	Prueba escrita	3	Relaciones cuantitativas
1°C	10/12	Prueba escrita	4	Estequiometría
2°A	<del>2/04</del> <u>12/09</u>	Laboratorio	1	Propiedades coligativas de las disoluciones
2°A	<del>7/05</del> <u>17/10</u>	Prueba escrita	2	<del>Propiedades generales de las disoluciones.</del> <u>Introducción a la química orgánica: propiedades del carbono.</u>
2°A	<del>4/06</del> <u>14/11</u>	Prueba escrita	3	<del>Unidades de concentración.</del> <u>Hidrocarburos.</u>
2°A	<del>25/06</del> <u>28/11 - 5/12</u>	<del>Informe de laboratorio</del> <u>Exposición.</u>	4	<del>Grupos funcionales y sus características.</del>
2°B	<del>9/09</del> <u>4/04</u>	<del>Laboratorio</del> <u>Prueba escrita</u>	<del>1</del> <u>1</u>	<del>Propiedades coligativas de las disoluciones.</del> <u>Mezclas y disoluciones.</u>
2°B	<del>14/10</del> <u>2/05</u>	<del>Prueba escrita</del> <u>Prueba escrita</u>	<del>2</del> <u>2</u>	<del>Introducción a la química orgánica: propiedades del carbono.</del> <u>Propiedades generales de las disoluciones.</u>
2°B	<del>11/11</del> <u>30/05</u>	<del>Prueba escrita</del> <u>Prueba escrita</u>	<del>3</del> <u>3</u>	<del>Hidrocarburos.</del> <u>Unidades de concentración.</u>
2°B	<del>25/11 - 2/12</del> <u>27/06</u>	<del>Exposición.</del> <u>Informe de laboratorio</u>	<del>4</del> <u>4</u>	<del>Grupos funcionales y sus características.</del> <u>Propiedades</u>

				coligativas de las disoluciones
--	--	--	--	------------------------------------

2°C	<u>11/092/04</u>	<u>Laboratorio</u> Prueba escrita	<u>11</u>	<u>Propiedades coligativas de las disoluciones</u> Mezclas y disoluciones.
2°C	<u>16/107/05</u>	Prueba escritaPrueba escrita	<u>22</u>	<u>Introducción a la química orgánica: propiedades del carbono.</u> Propiedades generales de las disoluciones.
2°C	<u>13/114/06</u>	Prueba escritaPrueba escrita	<u>33</u>	<u>Hidrocarburos.</u> Unidades de concentración.
2°C	<u>27/11 - 4/1225/06</u>	Exposición.Informe de laboratorio	<u>44</u>	<u>Grupos funcionales y sus características.</u> Propiedades coligativas de las disoluciones
2°E	<u>9/094/04</u>	<u>Laboratorio</u> Prueba escrita	<u>11</u>	<u>Propiedades coligativas de las disoluciones</u> Mezclas y disoluciones.
2°E	<u>14/102/05</u>	Prueba escritaPrueba escrita	<u>22</u>	<u>Introducción a la química orgánica: propiedades del carbono.</u> Propiedades generales de las disoluciones.
2°E	<u>11/1130/05</u>	Prueba escritaPrueba escrita	<u>33</u>	<u>Hidrocarburos.</u> Unidades de concentración.
2°E	<u>25/11 - 2/1227/06</u>	Exposición.Informe de laboratorio	<u>44</u>	<u>Grupos funcionales y sus características.</u> Propiedades coligativas de las disoluciones
3°B	<u>510/049</u>	Prueba escrita.	1	Entalpía
3°B	<u>124/1005</u>	Prueba escrita.	2	Energía de enlace y ley de Hess
3°B	<u>5/11</u>	Prueba escrita.	3	Entropía y energía libre de Gibbs
3°B	<u>21/063/12</u>	Prueba escritaExposición.	4	Cinética y equilibrio químico
3°E	<u>13/093/04</u>	Prueba escrita.Prueba escrita.	<u>11</u>	<u>Entalpía</u> Reactividad química (Tipos de reacciones).
3°E	<u>18/1015/05</u>	Prueba escrita.Prueba escrita.	<u>22</u>	<u>Energía de enlace y ley de Hess</u> Naturaleza de la energía y entalpía.
3°E	<u>22/11</u>	Prueba escrita.	<u>3</u>	<u>Entropía y energía libre de Gibbs</u>
3°E	<u>6/1219/06</u>	Exposición.Prueba escrita.	<u>43</u>	<u>Cinética y equilibrio químico</u> Energía de enlace y ley de Hess.
3°H	<u>11/094/04</u>	Prueba escrita.Prueba escrita.	<u>11</u>	<u>Entalpía</u> Reactividad química (Tipos de reacciones).
3°H	<u>16/10</u>	Prueba escrita.	<u>2</u>	<u>Energía de enlace y ley de Hess</u>

3°H	<del>13/11</del> 16/05	Prueba escrita. <del>Prueba escrita.</del>	<del>32</del>	<u>Entropía y energía libre de Gibbs</u> <del>Naturaleza de la energía y entalpía.</del>
3°H	<del>4/12</del> 20/06	Exposición. <del>Prueba escrita.</del>	<del>43</del>	<u>Cinética y equilibrio químico</u> <del>Energía de enlace y ley de Hess.</del>
3°D Electivo	<del>27/03</del> 30/08	Prueba escrita.	1	<u>Grupos funcionales oxigenados.</u> <del>Introducción a la química orgánica. Tetravalencia, hibridación del carbono y geometría molecular.</del>
3°D Electivo	<del>30/04</del> 27/09	Prueba escrita. <del>Informe escrito</del>	2	<u>Grupos funcionales nitrogenados.</u> <del>Hidrocarburos alifáticos.</del>
3°D Electivo	<del>29/05</del> 25/10	Prueba escrita. <del>Laboratorio</del>	3	<del>Hidrocarburos alicíclicos y aromáticos.</del> <u>Reactividad de oxigenados.</u>
3°D Electivo	<del>26/06</del> 29/11	Prueba escrita.	4	<u>Estereoquímica e isomería.</u> <del>Grupos funcionales oxigenados.</del>

4°B	<u>10/049/09</u>	Prueba escrita.	1	<u>Reacciones ácido-base y sus teorías. Óxido-reducción. Números de oxidación.</u>
4°B	<u>15/0530/09</u>	<u>Prueba escrita. Laboratorio.</u>	2	<u>Autoionización del agua. Redox, números de oxidación, balance de ecuaciones Redox. Reacciones REDOX.</u>
4°B	<u>21-19/0628/10</u>	<u>Informe de laboratorio. Exposición</u>	3	<u>Redox. Cálculo de pH. Polímeros sintéticos</u>
4°CG	<u>10/098/04</u>	<u>Prueba escrita. Prueba escrita.</u>	<u>14</u>	<u>Óxido-reducción. Números de oxidación. Reacciones ácido-base y sus teorías.</u>
4°CG	<u>1/1013/05</u>	<u>Laboratorio. Prueba escrita.</u>	<u>22</u>	<u>Reacciones REDOX. Autoionización del agua. Redox, números de oxidación, balance de ecuaciones Redox.</u>
4°CG	<u>22-29/1017/06</u>	<u>Exposición Informe de laboratorio.</u>	<u>33</u>	<u>Polímeros sintéticos Redox. Cálculo de pH.</u>
4°D Electivo	<u>529/093</u>	Prueba escrita.	1	<u>Balaneo de reacciones a partir de ecuaciones. Reactivo limitante y en exceso. Fisión y fusión nuclear. Vida media.</u>
4°D Electivo	<u>26/043/10</u>	Prueba escrita.	2	<u>Velocidad y perfiles de reacción. Ley de velocidad.</u>
4°D Electivo	<u>21-24/1005</u>	<u>Prueba escrita. Exposición</u>	3	<u>Factores que influyen en la velocidad de reacción. Equilibrio químico y constante de equilibrio.</u>
4°D Electivo	<u>2128/1006</u>	<u>Prueba escrita. Informe de investigación.</u>	4	<u>Equilibrio químico y constante de equilibrio. Principio de Le Châtelier.</u>