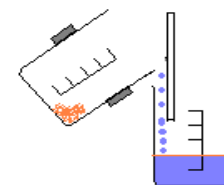


LICEUL TEORETIC-----  
CONSTANȚA

Model propus de prof. Albu Valentina-Liceul Teoretic Traian Constanța  
și avizat de Consiliul Consultativ al profesorilor de chimie

Responsabil comisie metodică,

Director,



PLANIFICARE CALENDARISTICĂ  
AN ȘCOLAR 2013-2014  
Clasa a-XII-a C<sub>1</sub>(3ore/săpt)  
Manual:Elena Alexandrescu, Chimie C<sub>1</sub>  
Editura Crepuscul

Nr.crt.	Unitatea de învățare	Competențe specifice	Conținuturi	Săpt.	Nr.ore	Obs.
*		1.1,1.3,2.1,2.2, 3.1,3.2,4.1	*Norme de tehnica securității muncii. * Recapitulare	S <sub>1</sub> ,S <sub>2</sub>	6	
1.	Noțiuni de termochimie	1.1,1.3,3.1, 4.1,5.1,5.2	1.Termochimia.Concepte termochimice. 2.Efecte termice ale reacțiilor chimice 3..Masurarea efectelor termice-experiment de laborator 4. Rezolvare de exerciții și probleme 5. Entalpia de reacție 6.Rezolvare de exercitii si probleme 7.Legea lui Hess 8.Rezolvare de exercitii si probleme 9.Rezolvare de exercitii si probleme 10.Rezolvare de exercitii si probleme. 11.Caldura de combustie 12.Căldura de neutralizare.Experiment de laborator. 13.Căldura de dizolvare. Experiment de laborator. 14.Rezolvare de exerciții și probleme. 15. Rezolvare de exerciții și probleme 16.Energia in sisteme biologice	S <sub>3</sub> S <sub>3</sub> S <sub>3</sub> S <sub>4</sub> S <sub>4</sub> S <sub>4</sub> S <sub>5</sub> S <sub>5</sub> S <sub>5</sub> S <sub>6</sub> S <sub>6</sub> S <sub>6</sub> S <sub>7</sub> S <sub>7</sub> S <sub>7</sub> S <sub>8</sub>	17	

			17.Test de evaluare sumativa	S <sub>8</sub>		
2.	Noțiuni de cinetică chimică.	1.1,1.3,2.1,2.2, 3.1,3.2,4.1	1. Viteza de reacție 2.Rezolvare de exercitii si probleme. 3.Rezolvare de exercitii si probleme 4.Teoria complexului activat 5.Rezolvare de exercitii si probleme. 6.Influenta suprafetei de contact asupra vitezei de reacție 7.Rezolvare de exercitii si probleme. 8.Influența concentrației reactanților asupra vitezei de reacție *Recapitulare pentru teza. *Teza 9. Rezolvare de exercitii si probleme 10. Rezolvare de exercitii si probleme 11.Influența temperaturii asupra vitezei de reacție 12.Rezolvare de exercitii si probleme. 13.Influența catalizatorilor asupra vitezei de reacție. 14. Rezolvare de exercitii si probleme 15.Mecanisme de reacție 16. Rezolvare de exercitii si probleme 17. Rezolvare de exercitii si probleme	S <sub>8</sub> S <sub>9</sub> S <sub>9</sub> S <sub>9</sub> S <sub>10</sub> S <sub>10</sub> S <sub>10</sub> S <sub>11</sub> S <sub>11</sub> S <sub>11</sub> S <sub>12</sub> S <sub>12</sub> S <sub>12</sub> S <sub>13</sub> S <sub>13</sub> S <sub>13</sub> S <sub>14</sub> S <sub>14</sub> S <sub>14</sub>	2	17
3.	Reacții cu schimb de protoni	1.1,1.2,1.3,2.1, 3.1,3.2,4.2, 5.1,5.2	1.Cupluri acid-baza conjugata.Exponenți de aciditate și bazicitate. 2.Rezolvare de exercitii si probleme. 3.Rezolvare de exercitii si probleme. 4.Amfoliti acido-bazici.pH-ul,pOH-ul 5.Rezolvare de exercitii si probleme. 6.Rezolvare de exercitii si probleme. 7.Reacția de neutralizare.Titrare acido-bazica. 8.Experiment de laborator 9. Rezolvare de exercitii si probleme. 10. Rezolvare de exercitii si probleme. 11.Reacția de hidroliza a sarurilor 12.Rezolvare de exercitii si probleme 13.Solutii tampon de pH 14.Rezolvare de exercitii si probleme. 15.Rezolvare de exercitii si probleme. 16. Rezolvare de exercitii si probleme. 17.Evaluare sumativa.	S <sub>15</sub> S <sub>15</sub> S <sub>15</sub> S <sub>16</sub> S <sub>16</sub> S <sub>16</sub> S <sub>17</sub> S <sub>17</sub> S <sub>17</sub> S <sub>18</sub> S <sub>18</sub> S <sub>18</sub> S <sub>19</sub> S <sub>19</sub> S <sub>19</sub> S <sub>20</sub> S <sub>20</sub>	17	
			1.Reacții redox:numere de oxidare,stabilirea coeficienților			

4.	<b>Reacții cu schimb de electroni</b>	1.1,1.3,2.1,3.1, 3.2,4.1,5.1,5.2	<p>redox. 2.Rezolvare de exercitii si probleme. 3. Elemente galvanice. 4. Potentiale standard de electrod 5.Rezolvare de exercitii si probleme 6.Rezolvare de exercitii si probleme. 7.Seria potențialelor electrochimice ale metalelor.Experiment de laborator.</p> <p>8.Rezolvare de exercitii si probleme. 9, Pile electrochimice utilizate în practică. 10.Rezolvare de exercitii si probleme. 11.Electroliza-proces redox 12.Rezolvare de exercitii si probleme 13.Legile electrolizei 14.Rezolvare de exercitii si probleme 15.Rezolvare de exercitii si probleme 16. Aplicații practice ale electrolizei. 17. Evaluare sumativă.</p>	<p>S<sub>20</sub> S<sub>21</sub> S<sub>21</sub> S<sub>21</sub> S<sub>22</sub> S<sub>22</sub> S<sub>22</sub> S<sub>23</sub> S<sub>23</sub> S<sub>23</sub> S<sub>24</sub> S<sub>24</sub> S<sub>24</sub> S<sub>25</sub> S<sub>25</sub> S<sub>25</sub> S<sub>26</sub></p>	17	
5.	<b>Reacții de complexare</b>	1.1,1.3,4.1,4.2	<p>1.Combinații complexe. 2.Obținerea experimentală a unor combinații complexe. 3.Streochimia combinațiilor complexe. 4.Reacții de precipitare. 5.Identificarea ionilor prin reacții de precipitare. 6.Rezolvare de exerciții și probleme. 7.Rezolvare de exerciții și probleme. 8.Rezolvare de exerciții și probleme. *Recapitulare pentru teza *Teza</p>	<p>S<sub>26</sub> S<sub>26</sub> S<sub>28</sub> S<sub>28</sub> S<sub>28</sub> S<sub>29</sub> S<sub>29</sub> S<sub>29</sub> S<sub>30</sub> S<sub>30</sub></p>	8	2
6.	<b>Recapitulare finală.</b>		<p>Rezolvare de exerciții și probleme recapitulative. Abordarea tematicilor specifice examenului de bacalaureat.</p>	<p>S<sub>30(1ora)</sub> S<sub>31,32,33</sub></p>	10	

Nr.ore/an-96

Nr.ore comunicare-insusire de cunostinte,evaluare formative,sumativa-77

Nr.ore recapitulare pentru teză/teză-4

Nr. ore recapitulare -15