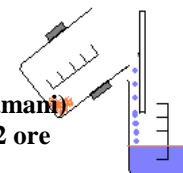


UNITATEA DE ÎNVĂȚĂMÂNT
 CLASA : a IX-a filiera tehnologica
 DISCIPLINA: CHIMIE
 AN SCOLAR: 2013-2014
 PROFESOR SPALATELU CLAUDIA

NR.TOTAL DE ORE: 72 ore(36 saptamani)
 NR. DE ORE SAPTAMANAL: 2 ore



Conform programei școlare aprobate prin Ordinul Ministrului Educației, Cercetării și Inovării cu nr. 5099/09.09.2009
 Avizat, Responsabil arie curriculara,

Avizat, Director

Model propus de prof. Spălățelu Claudia-Colegiul Tehnic Energetic Constanța
 și avizat de Consiliul Consultativ al profesorilor de chimie

PLANIFICARE CALENDARISTICA

NR. CRT	UNITATE DE INVATARE	COMPETENTE SPECIFICE VIZATE	CONTINUTURI	NR. ORE	9A	9B	9C	9D
1.	3 ore	5.1	Notiuni recapitulative Test initial ;	1 1				
			Norme de protectie a muncii in laboratorul de chimie.	1				
2.	Atom. Structura invelisului electronic 7 ore	2.2;2.3;3.1;4.1; 4.2;	Atom. Structura atomului . Invelisul de electroni al atomului .	1 2				
			Configuratia electronica a atomului. Aplicatia AEL / platforma educationala	1 1				
			Aplicatii	2				
3.	Corelatii intre structura invelisului electronic , pozitia in S.P. si proprietatile elemetelor 10 ore	1.1;2.1;2.2;2.3; 3.1;4.1;4.2;5.1;	Corelatii intre repartia electronilor pe straturi pentru elementele din perioadele 1, 2, 3,4 si pozitia in S. P.	2				
			Test de evaluare Variatia proprietatilor periodice ale elementelor in grupele principale si in perioadele 1, 2, 3,4	1 1				
			Variatia proprietatilor periodice fizice Caracterul metalic	1 1				
			Caracterul nemetalic	1				
			Electronegativitatea	1				

			Aplicatii; Test de evaluare	1 1				
4.	Interactiuni intre ioni, atomi, molecule 10 ore	1.1;1.2;2.1;4.1; 4.2;	Legatura ionica.Cristalul de NaCl Proprietatile substanmtelor ionice	1 1				
			Legatura covalenta. Polaritatea legaturii covalente	1 1				
			Aplicatii Evaluare	1 1				
			Legatura covalent-coordinativa Combinatii complexe	1 1				
			Legatura de hidrogen .Proprietati fizice ale apei Interactiuni intermoleculare	1 1				
5	Gaze 6ore	3.2;4.2;	Legile gazelor Ecuatia de stare a gazului ideal Volumul molar	1 1 1				
			Aplicatii RECAPITULARE SEMESTRIALA	2 1				
6	Solutii 10ore	1.1;1.2;1.3;2.1; 2.3;3.2;3.3;4.1; 4.2;5.1;5.2	Solutii.Dizolvare si factorii care influenteaza dizolvarea	2				
			Aplicatia AEL Solubilitatea Fatorii care influenteaza solubilitatea	1 1				
			Concentratia molara	2				
			Prepararea solutiilor de concentratie procentuala si molara Aplicatii	1 1				
			Cristalohidrati Test de evaluare	1 1				
7	Echilibrul chimic 6ore	1.1,2.2,3.1,3.2,3. 3,4.2	Echilibrul chimic Legea actiunii masei	1 1				
			Factorii care influenteaza echilibrul chimic	2				
			Aplicatii	2				
8	Echilibre in solutii apoase	1.1, 1.2, 2.1, 4.2, 5.1, 5.2	Proprietatile generale ale acizilor si bazelor Solutii apoase de acizi si baze	1 1				

	de acizi si baze 8ore		Taria acizilor si a bazelor Amfoliti acido-bazici	1 1				
			Ionizarea apei.pH-ul solutiilor.Indicatori acido-bazici Aplicatii	2 2				
9	Reactii redox 8 ore	1.1;1.3;2.1;2.2; 3.1;3.2;3.3;4.1; 4.2;5.2;	Reactii redox.Oxidarea.Reducerea A.O. ;A.R.	1 1				
			Numar de oxidare si stabilizarea coeficientilor ecuatiilor reactiilor redox Aplicatii	2				
			Elemente galvanice: Pila Daniell; Acumulatorul cu plumb	1 1				
			Coroziunea si protectia anticoroziva Aplicatia AEL	1 1				
10	Recapitulare Evaluare finala 4 ore		Recapitulare finala	2				
			Evaluare finala	2				