

# PLANIFICAREA ACTIVITĂȚILOR PENTRU DISCIPLINA CHIMIE CLASA A IX-A

AN ȘCOLAR 2017-2018

Nr. crt	Tema activității	Data	Ora	Loc de desfășurare	Cadru didactic
1.	Dizolvarea. Soluții. Concentrația soluțiilor. Modalități de exprimare a concentrației soluțiilor. Solubilitatea substanțelor.	28. X. 2017	9-13	C. N. „Nichita Stănescu” laboratorul de chimie	prof. Constantin Maria Cristina
2.	Cristalohidrați. Oleum.	4. XI. 2017			
3.	Structura atomului. Configurația electronică. Tabelul periodic. Variația proprietăților elementelor în tabelul periodic.	11. XI. 2017			
4.	Metalele reprezentative din blocul s și p.	18. XI. 2017			
5.	Metalele reprezentative din blocul d.	25. XI. 2017			
6.	Legătura ionică. Legătura covalentă. Hibridizarea. Geometria moleculelor.	9. XII. 2017	9-13	C. N. „Nichita Stănescu” laboratorul de chimie	prof. dr. Argeșanu Carmen
7.	Legătura covalentă coordinativă. Combinății complexe. Forțe intermoleculare.	16. XII. 2017			

8.	<i>Nemetale și compuși ai acestora.</i>	<i>13. I. 2018</i>			
9.	<i>Reacții redox și aplicații practice ale acestora.</i>	<i>20.I.2018</i>			
10.	<i>Acidul sulfuric. Acidul azotic.</i>	<i>27. I .2018</i>			
11.	<i>Starea solidă. Rețele cristaline.</i>	<i>3.II. 2018</i>	9-13	<i>C. N. „NichitaStănescu” laboratorul de chimie</i>	<i>prof. Morcovescu Mihaela</i>
12.	<i>Starea gazoasă. Legile gazelor.</i>	<i>6. II. 2018</i>			
13.	<i>Echilibrul chimic. Echilibre acido-bazice. Produsul ionic al apei. <math>K_a</math>, <math>K_b</math>.</i>	<i>8. II. 2018</i>			
14.	<i>pH-ul soluțiilor apoase de acizi și baze.</i>	<i>17. II. 2018</i>			
15.	<i>Metalele de tip d și compușii acestora.</i>	<i>24. II. 2018</i>	9-13	<i>C. N. „NichitaStănescu” laboratorul de chimie</i>	<i>prof. Diea Steluța</i>
16.	<i>Identificarea cationilor. Identificarea anionilor. Aplicații practice de laborator.</i>	<i>10.III.2018</i>			
17.	<i>Titrări acido-bazice. Aplicații practice de laborator.</i>	<i>17.III.2018</i>			
18.	<i>Test de evaluare finală.</i>	<i>24.III.2018</i>			