**PLANIFICAREA ACTIVITĂȚILOR DIN CADRUL ÎNVĂȚĂMÂNTULUI DE EXCELENȚĂ**

**CHIMIE – CLASA a VII a (Școala ”G. E. Palade”)**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Nr.****Crt.** | **Unitatea de învățare** | **Continuturi** | **Saptamana/Prof. coord** |
|  |  |  | **3 ore/sapt.** |
|  | **PROPRIETATI SI** **FENOMENE ALE SUBSTANTELOR.****AMESTECURI DE SUBSTANTE. SOLUTII.** | Fenomene fizice şi chimice. Amestecuri omogene şi eterogene. Metode de separare a substantelor din amestecuri.Solutii. Solubilitatea. Concentrația procentuala. | 10.01.2015 / BURLAN AURELIA |
|  | **ELEMENT CHIMIC.****SISTEMUL PERIODIC AL ELEMENTELOR****IONI. MOLECULE.** | Element chimic. Simbol chimic. Izotopi. Masa atomică. Învelişul de electroni.Sistemul periodic modern- consecință a structurii electronice a atomilorIoni. Molecule .  | 31.01.2015 / NEDELCU DIALISA |
|  | **FORMULE CHIMICE****CALCULE PE BAZA FORMULELOR CHIMICE** | Aspecte din chimia unor elemente. Valenţa . Formule chimice.Formule chimice ale compuşilor binari şi ternari. Compuşi micşti.Clasificarea substantelor chimice. Solutii acide, bazice, neutre. | 05.02.2015/DIEA STELUTA LILIANA |
| Masa moleculară. Masă molară . Mol Raport atomic. Raport de masă. Compoziţia procentuală . | 14.02.2015 / DIEA S.28.02.2015 / DIEA S. |
|  | **REACŢII CHIMICE****TIPURI DE REACŢII CHIMICE** | Definirea reacţiilor chimice .Legea conservării numărului de atomi .Ecuaţii chimice. Reacţii de combinareReacţii de descompunere  | 14.03.2015 / BURLAN A. |
| Reacţii de substituţie Reacţii de schimb  | 28.03.2015 / BURLAN A.04.04.2015 / BURLAN A. |
|  | **SUBSTANTE SIMPLE SI COMPUSE**  | Substante simple. Clasificare. Proprietati fizice. Structura – exercitii recapitulative.Substante compuse. Compozitie structurala. Solutii acide, bazice, neutre. Exercitii recapitulative. | 09.05.2015 / NEDELCU D.16.05.2015/NEDELCU D. |
|  | **EVALUARE FINALA** | Test de evaluare  | 30.05.2015 / BURLAN A.NEDELCU D. / DIEA L. |