**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 atomilor  Ioni. 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 combinare  Reacţii 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. |