**PLANIFICARE CALENDARISTICĂ ANUALĂ**

**CHIMIE – Clasa a VIII-a**

**Aprobat,**

**Director,**

**Instituția de învățământ:**

**Numele și prenumele cadrului didactic:**

**An școlar:** 2025-2026

**Nr. ore pe săptămână**: 2 ore

**Manualul utilizat**: Chimie. Clasa a VIII-a, autori: Alina Maiereanu, Doinița Ungureanu, Editura Booklet, București, 2025

În conformitate cu:

* Programa școlară pentru disciplina Chimie aprobată prin OMEN nr. 3393/28.02.2017
* Planul-cadru de învățământ aprobat prin OMENCS nr. 3590/05.04.2016.
* Structura anului școlar 2025 – 2026 aprobată prin O.M.E.C. nr. 3463/4.03.2025
  + nr. de săptămâni: 35, 8 septembrie 2025 – 12 iunie 2026
  + propunere pentru Programul național „Școala altfel”: săptămâna 20
  + propunere pentru Programul „Săptămâna verde”: săptămâna 27
  + propunere pentru vacanța din luna februarie: 9 – 15 februarie 2026

**Competenţele generale și specifice din programa școlară:**

**1. Explorarea unor fenomene și proprietăți ale substanțelor întâlnite în activitatea cotidiană**

**1.1.** Investigarea unor reacții chimice în contexte cunoscute

**1.2.** Interpretarea caracteristicilor specifice diferitelor fenomene/procese în contexte diverse

**1.3.** Utilizarea simbolurilor și a terminologiei specifice chimiei pentru reprezentarea elementelor, substanțelor simple/compuse și a ecuațiilor reacțiilor chimice

**2. Interpretarea unor date și informații obținute în cadrul unui demers investigativ**

**2.1.** Formularea unor ipoteze cu privire la caracteristicile substanțelor și a relațiilor dintre acestea

**2.2.** Elaborarea unui plan pentru testarea ipotezelor formulate

**2.3.** Aplicarea planului propus pentru efectuarea unei investigații

**2.4.** Formularea de concluzii pe baza rezultatelor investigației proprii

**3. Rezolvarea de probleme în situații concrete, utilizând algoritmi și instrumente specifice chimiei**

**3.1.** Aplicarea unor relații pentru efectuarea calculelor pe baza ecuațiilor reacțiilor chimice

**3.2.** Rezolvarea de probleme cu caracter practic, teoretic și aplicativ

**4. Evaluarea consecințelor proceselor și acțiunii substanțelor chimice asupra propriei persoane și asupra mediului înconjurător**

**4.1.** Identificarea avantajelor utilizării unor substanțe/procese chimice studiate sau/și a factorilor de risc asociați utilizării unora dintre acestea

**4.2.** Evaluarea impactului substanțelor chimice asupra organismului și asupra mediului înconjurător

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Unitatea de învăţare** | **Competenţe specifice** | **Conţinuturi** | **Nr. ore alocate** | **Săptămâna** | **Observaţii** |
| **MODULUL I (8 septembrie – 24 octombrie 2025) 7 săptămâni – 14 ore** | | | | | |
| Test predictiv | 1.1, 1.2, 1.3, 2.1, 2.2, 2.3, 3.1, 3.2, 4.1, 4.2 (Chimie clasa a VIII-a) |  | 1 | **S1** |  |
| Transformări chimice ale substanțelor. Reacții chimice. Ecuații chimice | 1.1, 1.2,1.3  2.1, 2.2, 2.3  2.4, 3.1, 3.2  4.2. | 1. Reacții chimice. Legea conservării masei substanțelor  2. Legea conservării numărului de atomi. Ecuații chimice. Stabilirea coeficienților ecuațiilor reacțiilor chimice  3. Tipuri de reacții chimice  4. Calcule stoechiometrice pe baza ecuațiilor reacțiilor chimice  Recapitulare  Proiect – Aplicații ale reacțiilor chimice  Evaluare | 13 | **S1 – S7** |
| **Vacanță 25 octombrie – 2 noiembrie 2025** | | | | | |
| **MODULUL II (3 noiembrie 2025 – 19 decembrie 2025) 7 săptămâni – 14 ore** | | | | | |
| Transformări chimice ale substanțelor. Reacția de combinare. Reacția de descompunere | 1.1, 1.2,1.3  2.1, 2.2, 2.3  2.4, 3.1, 3.2  4.1 | 1. Reacția de combinare  2. Reacția de ardere a metalelor și a nemetalelor. Reacția unor oxizi cu apa  3. Reacția metalelor cu halogenii. Reacția nemetalelor cu hidrogenul  4. Calcule stoechiometrice pe baza ecuațiilor reacțiilor chimice în care unul dintre reactanți este în exces  5. Reacția de descompunere. Descompunerea carbonatului de calciu – proces endoterm  6. Calcule stoechiometrice pe baza ecuațiilor reacțiilor chimice la care participă substanțe impure  7. Randamentul reacțiilor chimice  Recapitulare  Proiect – Descompunerea calcarului și utilizările practice ale produșilor rezultați  Evaluare | 14 | **S9 – S14** | 1 decembrie 2025 - zi nelucrătoare/ sărbătoare legală |
| **Vacanță 20 decembrie 2025 – 7 ianuarie 2025** | | | | | |
| **MODULUL III (8 ianuarie – 6 februarie 2026) 5 săptămâni – 10 ore** | | | | | |
| Transformări chimice ale substanțelor. Reacția de substituție | 1.1, 1.2,1.3  2.1, 2.2, 2.3  2.4, 3.1, 3.2  4.2 | 1. Seria activității metalelor  2. Reacția metalelor cu apa, acizi, săruri. Aluminotermia – metodă de obținere a unor metale  3. Calcule stoechiometrice pe baza ecuațiilor reacțiilor chimice în care reactanții se află sub formă de soluții  Recapitulare  Proiect – Obținerea metalelor prin reacții de substituție  Evaluare | 10 | **S15 – S19** |  |
| **Vacanță 9 februarie – 15 februarie 2026 ( propunere)** | | | | | |
| **MODULUL IV (16 februarie – 3 aprilie 2026) – 7 săptămâni cursuri – 14 ore** | | | | | |
| **Programul ”Școala altfel ”- propunere S20** | | | | | |
| Transformări chimice ale substanțelor.  Reacția de schimb | 1.1, 1.2,1.3  2.1, 2.2, 2.3  2.4, 3.1, 3.2  4.1, 4.2 | 1. Reacția de schimb  2. Reacția de neutralizare  3. Reacția dintre un acid și sarea unui acid mai slab  4. Reacția dintre o bază solubilă și săruri solubile cu obținerea bazelor greu solubile  5. Reacții cu formare de săruri greu solubile  Recapitulare  Proiect – Reacții de identificare  Evaluare | 12 | **S21 – S28** |  |
| **Vacanță 6 aprilie – 14 aprilie 2026** | | | | | |
| **MODULUL V (15 aprilie – 12 iunie 2026) 9 săptămâni cursuri – 18 ore** | | | | | |
| **Programul național „Săptămâna verde” – S 27 (propunere)** | | | | | |
| Importanța chimiei în viața noastră | 1.1, 1.2,1.3  2.1, 2.2, 2.3  2.4, 4.1, 4.2 | 1. Combustibili. Arderea – proces exoterm  2. Impactul produșilor de ardere asupra  mediului și asupra organismului uman  3. Reciclarea deșeurilor  4. Materiale de construcții  5. Aplicații ale unor reacții de neutralizare. Medicamente antiacide. Ameliorarea solurilor  6. Îngrășăminte chimice  7. Importanța ionilor metalici în organismele vii  8. Acțiunea toxică a unor ioni metalici  Recapitulare  Evaluare | 12 | **S28 – S33** | 1 mai 2026 - zi nelucrătoare/ sărbătoare legală  1 iunie 2026 - zi nelucrătoare/ sărbătoare legală  5 iunie 2026 - zi nelucrătoare/ sărbătoare legală |
| Recapitulare finală | 1.1, 1.2, 1.3, 2.1, 2.2, 2.3  2.4, 3.1, 3.2  4.1, 4.2 | Recapitulare finală | 4 | **S34-S35** |  |
| **Vacanță 20 iunie – 6 septembrie 2026** | | | | | |