

PROGRAMA TESTE UNICE CHIMIE 2025-2026

clasa	disciplina	modulul 4
7	chimie	Ioni Metale și formarea ionilor pozitivi - Na^+, K^+, Mg^{2+}, Ca^{2+}, Al^{3+}. Nemetale și formarea ionilor negativi - F^-, Cl^-, O^{2-}, S^{2-}. Metale și nemetale (proprietăți fizice-comparație). Aliaje. Formarea compușilor ionici. Proprietățile fizice ale compușilor ionici (stare de agregare, solubilitate, conductibilitate electrică). Molecule Formarea moleculelor de H_2, Cl_2, HCl, H_2O, NH_3, CH_4. Proprietăți fizice ale unor compuși moleculari (stare de agregare, solubilitate, conductibilitate electrică). Valența Formula chimică a unei substanțe.
9	chimie/filiera teoretică	Soluții. Dizolvarea. Solubilitatea. Concentrația soluțiilor. Aplicații de calcul pentru concentrația molară și procentuală. Calcul stoechiometrice
10	chimie/filiera teoretică	Alcooli: metanol, etanol, glicerol: formule moleculare și de structură, denumire, proprietăți fizice: stare de agregare, solubilitate în apă, punct de fierbere. Etanol – fermentația acetică, metanol - arderea, glicerină – obținerea trinitratului de glicerină. Putere calorică. Importanța practică și acțiunea biologică a etanolului. Importanța practică a metanolului și glicerinei. Calcul stoechiometrice
11	chimie/filiera teoretică	Aminoacizi. Denumire, clasificare, proprietăți fizice și chimice (caracter amfoter, condensare și identificare)
9	chimie/vocațional/socio-uman	Soluții. Dizolvarea. Solubilitatea. Concentrația soluțiilor. Aplicații de calcul pentru concentrația molară și procentuală. Calcul stoechiometrice

10	chimie/vocațional/socio-uman	Alcooli: metanol, etanol, glicerol: formule moleculare și de structură, denumire, proprietăți fizice: stare de agregare, solubilitate în apă, punct de fierbere Etanol – fermentația acetică, metanol - arderea, glicerină – obținerea trinitratului de glicerină. Putere calorică. Importanța practică și acțiunea biologică a etanolului. Calcul stoechiometrice
9	chimie/ tehnologic	Soluții. Dizolvarea. Solubilitatea. Concentrația soluțiilor. Aplicații de calcul pentru concentrația molară și procentuală. Calcul stoechiometrice
10	chimie/ tehnologic	Alcooli: metanol, etanol, glicerol: formule moleculare și de structură, denumire, proprietăți fizice: stare de agregare, solubilitate în apă, punct de fierbere. Etanol – fermentația acetică, metanol - arderea, glicerină – obținerea trinitratului de glicerină. Putere calorică. Importanța practică și acțiunea biologică a etanolului. Calcul stoechiometrice
11	chimie/ tehnologic	Aminoacizi. Denumire, clasificare, proprietăți fizice și chimice (caracter amfoter, condensare și identificare)

Inspector școlar pentru chimie-fizică,
prof. Ulici Carmen Maria