

Test inițial clasa a IX-a
(Modelul nr. 1)

1. (1p) Denumiți următorii compuși chimici: a) K_2SO_4 ; b) $Mg(OH)_2$; c) H_3PO_4 ; d) SO_2
2. (1p) Scrieți formulele chimice pentru următorii compuși chimici: a) pentaoxid de difosfor; b) acid bromhidric; c) azotit de fier (II); d) hidroxid de nichel
3. (2p) Egalați reacțiile chimice de mai jos și stabiliți tipul de reacție
a) $Mg + HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2$; b) $CuCO_3 \rightarrow CuO + CO_2$; c) $Mg(OH)_2 + H_3PO_4 \rightarrow Mg_3(PO_4)_2 + H_2O$
d) $H_2 + Cl_2 \rightarrow HCl$
4. (2p) a) Calculați concentrația procentuală a unei soluții obținute prin dizolvarea a 25 g sare de bucătărie în 150g apă. b) Dacă la soluția de la punctul a) adăugați 25 g sare și 50 g apă ce concentrație procentuală va avea soluția astfel obținută?
5. (2p) Pentru substanța $Mg_3(PO_4)_2$ stabiliți: a) denumirea; b) clasa de compuși din care face parte; c) raportul atomic; d) raportul de masă; e) masa moleculară (Mg – 24; P – 31; O – 16).
6. (1p) Alege răspunsul/ răspunsurile corecte:
a) Varul nestins este: 1) oxidul de magneziu; 2) dioxidul de carbon; c) oxidul de calciu; 4) hidroxidul de calciu
b) Sunt săruri ale hidracizilor: 1) azotatul de magneziu; 2) sulfura de zinc; 3) carbonatul de calciu; 4) bromura de potasiu
c) Se numește vitriol: 1) acidul clorhidric; 2) acidul azotic; 3) acidul sulfuros; 4) acidul sulfuric
d) Reprezintă formula unui acid anorganic: 1) CH_3-COOH ; 2) CH_3-CH_2-OH , 3) $NaOH$; 4) H_2CO_3