

Test inițial clasa a IX-a
(Modelul nr. 2)

1. (1p) Denumiți următorii compuși chimici: a) AlPO_4 ; b) Ca(OH)_2 ; c) HNO_2 ; d) SiO_2
2. (1p) Scrieți formulele chimice pentru următorii compuși chimici: a) oxid de calciu; b) acid carbonic; c) clorură de aluminiu; d) hidroxid de zinc
3. (2p) Egalați reacțiile chimice de mai jos și stabiliți tipul de reacție
a) $\text{K} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{KCl}$; b) $\text{Na} + \text{HI} \rightarrow \text{NaI} + \text{H}_2$; c) $\text{CuSO}_4 + \text{KOH} \rightarrow \text{Cu(OH)}_2 + \text{K}_2\text{SO}_4$; d) $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{NH}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$;
4. (2p) Calculați concentrația procentuală a unei soluții obținute prin dizolvarea a 135 g sare de bucătărie în 450g apă. b) Dacă la soluția de la punctul a) adăugați 15 g sare și evaporați 100 g apă ce concentrație procentuală va avea soluția astfel obținută?
5. (2p) Pentru substanța $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ stabiliți: a) denumirea; b) clasa de compuși din care face parte; c) raportul atomic; d) raportul de masă; e) masa moleculară (N – 14; H – 1; O – 16; C - 12).
6. (1p) Alege răspunsul/ răspunsurile corecte:
a) Soda caustică este: 1) hidroxidul de calciu; 2) hidroxidul de potasiu; 3) hidroxidul de magneziu; 4) hidroxidul de sodiu;
b) Sunt hidracizi: 1) acidul azotic; 2) acidul clorhidric; 3) acidul sulfuros; 4) acidul carbonic
c) Sunt oxizi gazoși: 1) oxidul de calciu; 2) dioxidul de plumb; 3) oxidul de plumb; 4) oxidul de azot
d) Acidul acetic (oțetul) : 1) este un lichid incolor; 2) fără miros; 3) este insolubil în apă; 4) formează săruri, numite azotați