

LECȚIA 9. Aplicații recapitulative

I. Se dau următoarele substanțe chimice, reprezentate prin formulele:

Al, NaHCO₃, SO₂, CaCO₃, Mg, C, NO₂, Al₂O₃, NaOH, H₃PO₄, CaCl₂, HNO₃, CuSO₄,

HCl, CuO, Fe₂O₃, KH₂PO₄, N₂, O₃, Al(OH)₃, Hg, KOH

a) denumește substanțele chimice reprezentate prin formulele de mai sus;

b) încadrează substanțele chimice conform tabelului:

Substanțe simple		Substanțe compuse						
metale	nemetale	Oxizi		Acizi		Hidroxizi	Săruri	
		nemetalici	metalici	hidracizi	oxiacizi		neutre	acide

II. Stabilește formula chimică pentru următoarele substanțe chimice:

oxid de calciu -

hidroxid de nichel -

azotat de argint -

clorură de fier (II) -

carbonat de cupru -

acid azotos -

sulfură de amoniu -

carbonat acid de amoniu -

heptaoxid de diclor -

fosfat de potasiu -

III. Asociază elementele aflate pe coloana A cu toate elementele de pe coloana B, stabilește formula chimică și denumește substanțele, după modelul:

A	B	Model – Cu(II):
NH ₄	CO ₃	CuCO ₃ – carbonat de cupru (II)
H	OH	Cu(OH) ₂ – hidroxid de cupru (II)
Fe(III)	Cl	CuCl ₂ – clorură de cupru (II)

IV. Realizează un eseu de maxim o pagină cu tema "Proprietățile substanțelor chimice". În realizarea eseului se va ține cont de:

- starea de agregare, culoarea, solubilitatea, conductibilitatea electrică a substanțelor chimice;
- acțiunea unor substanțe asupra indicatorilor;
- acțiunea unor substanțe asupra pielii și țesuturilor.