

12. Formula chimică a compusului rezultat prin reacția chimică dintre aluminiu și oxigen este: **(6 pct.)**
a) Al_2O_2 ; b) AlO ; c) Al_3O ; d) Al_2O_3 ; e) $\text{Al}(\text{OH})_3$; f) AlO_2 .
13. 500 mL soluție acid sulfuric ce conține 49 g substanță dizolvată ($\text{MH}_2\text{SO}_4 = 98 \text{ g/mol}$) are concentrația molară: **(6 pct.)**
a) 2 M; b) 3 M; c) 2,5 M; d) 0,5 M; e) 1 M; f) 1,5 M.
14. În atomul de oxigen care are numărul de masă $A=16$ și numărul atomic $Z=8$ se găsesc: **(6 pct.)**
a) 6 protoni și 10 neutroni; b) 3 electroni și 5 neutroni; c) 5 electroni și 3 protoni;
d) 4 electroni și 4 neutroni; e) 6 electroni și 16 protoni; f) 8 electroni, 8 protoni și 8 neutroni.
15. Dintre elementele următoare din perioada a treia, Si, S, Al, Mg, Cl și Na, elementul care are caracterul metalic cel mai pronunțat este: **(6 pct.)**
a) Al; b) Mg; c) Na; d) S; e) Si; f) Cl.