

Evaluare sumativă „Structura substanței.”

Data..... Numele elevului

Clasa a VII-a

I. Completați definițiile de mai jos:

6p

1. Valența poate fi de
2. Legătura covalentă se formează prin
3. Electronegativitatea este proprietatea atomilor unui element de a

II. Pentru elementul plasat în perioada a doua, grupa a VII-a, subgrupa principală precizați:

12p

a) Simbolul chimic	e) nr. particulelor elementare p^+ , n^0 , e^-
b) Nr. atomic Z	f) nr. nivelurilor energetice ocupate cu electroni
c) caracterul chimic	g) nr. electronilor de valență
d) Masa atomică relativă $A_r(\text{.....}) = \text{.....}$	h) Schema electronică

III. Alcătuiți formulele moleculare ale următorilor compuși binari pe baza valenței:

5 p



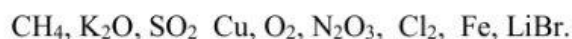
IV. Stabiliți valența elementelor din următoarele substanțe:

5p



V. Completează tabelul selectînd formulele substanțelor din șirul următor:

9p



Legătură ionică	
Legătură covalentă polară	
Legătură covalentă nepolară	
Legătură metalică	

VII. Se dau substanțele:

8p



Aranjează aceste substanțe în ordinea creșterii gradului de deplasare a cuplului comun de electroni între atomii din moleculă. Numește tipul legăturii chimice în aceste substanțe

