Evaluare sumativă „Structura substanţei."

Data…….. Numele elevului …… ..... Clasa a VII-a

I. Completaţi definiţiile de mai jos: **6p**

1. Valenţa 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** precizaţi: **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 valenţă .....
d) Masa atomică relativă A_r(.....) = ...	h) Schema electronică .....

III. Alcătuiţi formulele moleculare ale următorilor compuşi binari pe baza valenţei: **5 p**

a) $Na^{III}N$ b) $Fe^{III}Br^{I}$ c) CF d) $Cl^{VII}O$ e) CaH.

IV. Stabiliţi valenţa elementelor din următoarele substanţe: **5p**

a) SiO_2 b) NH_3 c) CaF_2 d) B_2O_3 e) Mn_2O_7.

V. Completează tabelul selectînd formulele substanţele din şirul următor: **9p**

CH_4, K_2O, SO_2 Cu, O_2, N_2O_3, Cl_2, Fe, LiBr.

Legătură ionică	
Legătură covalentă polară	
Legătură covalentă nepolară	
Legătură metalică	

VII. Se dau substanţele: **8p**

a) NaCl, Cl_2, HCl b) KF, F_2, HF

Aranjează aceste substanţe în ordinea creşterii gradului de deplasare a cuplului comun de electroni între atomii din moleculă. Numeşte tipul legăturii chimice în aceste substanţe

LIVEWORKSHEETS

LIVEWORKSHEETS