11-___sinf o‘quvchisi _____
F.I.SH.

O‘quvchi to‘plagan umumiy ball:_____

I Chorak 1-ChSB (maksimal ball: 40)

1. CH_4 molekulasida qanday bog‘lanish mavjud?
A) Ion bog‘
B) Metall bog‘
C) Qutbsiz kovalent bog‘
D) Qutbli kovalent bog‘

2. Orbital kvant soni l = 2 bo‘lgan pog‘onachaga eng ko‘pi bilan nechta elektron joylashishi mumkin?
A) 10
B) 6
C) 14
D) 4

3. Quyidagilardan izoton bo‘lmagan juftlikni aniqlang.

1) ^{37}Cl 2) ^{39}K 3) ^{38}Ar 4) ^{40}Ca 5) ^{42}Ca
A) 1 va 2
B) 3 va 4
C) 1 va 3
D) 4 va 5

4. Berilgan birikmalardagi σ (sigma) va π (pi) bog‘lar sonini muvofiqlashtiring

I. CH_3COOH	a) 9; 1
II. $H_2C=CH_2$	b) 5; 1
	c) 7; 2

A) I-a, II-b
B) I-c, II-a
C) I-b, II-c
D) I-a, II-c

5. 64 g kislorod (O_2) nechta mol tashkil etadi?
A) 1 mol
B) 2 mol
C) 3 mol
D) 4 mol

6. Quyidagi xossalardan qaysilari ionli va atom kristall panjarali moddalarga xos bo‘ladi?
a) kristall panjara tugunlarida atomlar joylashgan
b) qaynash va suyuqlanish temperaturasi yuqori
c) kuchli qattiqlik
e) ionlar panjarada joylashgan
f) qutbsiz eritmalarda eriydi
A) b, c, e
B) a, c, f

C) a, b, c
D) b, f, e
7. Normal sharoitda 2 g He gazining hajmi qancha bo‘ladi?
A) 5,6 L
B) 11,2 L
C) 22,4 L
D) 2,24 L
8. 298 K va 1 atm bosimda 44,8 l CO_2 molekulalari sonini aniqlang
A) $6{,}02 \cdot 10^{23}$
B) $1{,}204 \cdot 10^{24}$
C) $2{,}408 \cdot 10^{24}$
D) $3{,}01 \cdot 10^{23}$
9. $NaNO_2 + KMnO_4 + H_2SO_4 \rightarrow NaNO_3 + MnSO_4 + H_2O$
Ushbu reaksiyada kaliy permanganatning ekvivalentini aniqlang.
A) 158
B) 31,6
C) 79
D) 22,57
10. MgO kristall panjarasida 15 ta Mg^{2+} kation qatnashsa, bu panjara uchun zarur bo‘lgan valent elektronlar sonini aniqlang?
A) 30
B) 15
C) 45
D) 60