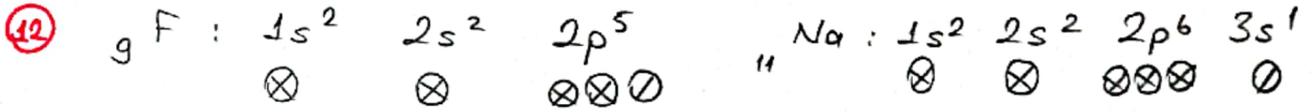


11. SINIF KİMYA GÖZÜMLERİ (bes)

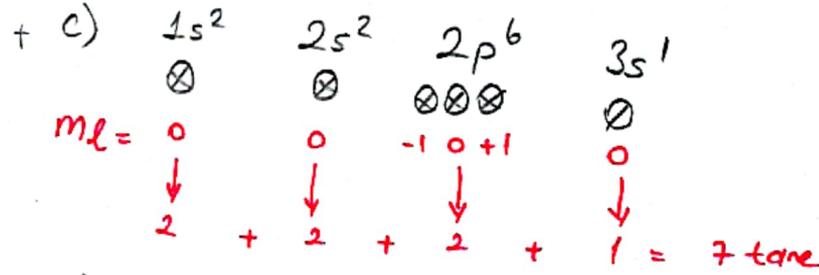
11

		Bor	Lityum
C	Kuantum Sayıları	$2p^1$	$2s^1$
	n	a 2	b 2
	l	c 1	d 0
	m_l	e 1, 0, -1	f 0

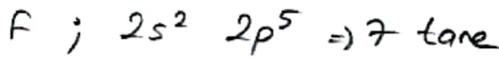
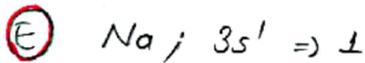


+ A) Na → 5 tane , F → 4 tane

+ B) $2p^3$ ya da $2p^6$ ile bitmiyor.



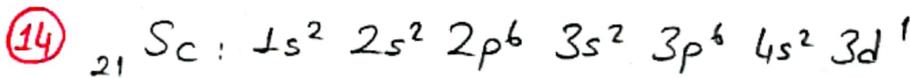
+ D)



13 - I. $2p$ orbitalindeki 3 elektron aynı yönde olmalıydı.

B + II.

- III. Aynı orbitaldeki elektronlar zıt yönlü olmalı.



A + I.

- II. $4s$ ve $3d$ değerlik orbitalleridir.

- III. $4s$ 'den 1 elektron verir. $_{21}Sc^+ : [Ar] 4s^1 3d^1$ ile biter.

15

1. İyonlaşma enerjisi büyük olan → N (mavi)

D

Atom yarıçapı büyük olan → S (sarı)

Elektronegatifliği büyük olan → O (kırmızı)

16

O^{-2} → 2 elektron almış (yarıçapı artmış)

B

O^{+2} → 2 elektron vermiş (yarıçapı azalmış)

O^{-} → 1 elektron almış (yarıçapı artmış)

$$O^{-2} > O^{-} > O^{+2}$$

17

E

+ I.

+ II.

+ III.

18

- A) 2'dir.

- B) Geçiş metalidir.

- C) Daha aktiftir.

+ D

- E) Toprak alkali metaldir.

19

C

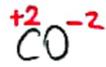
+ I.

+ II.

- III. Alkali metaller periyodik sistemin en aktif metalleridir.

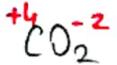
20

B

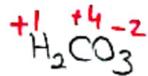


$$a = +2$$

$$\frac{c+a}{b} = \frac{4+2}{4} = \frac{3}{2}$$



$$b = +4$$



$$c = +4$$