



5.- Ondorengo taulan agertzen diren substantzia guztiak ioiak dira. Bete ezazu.

Ioiak	Z	A	p <sup>+</sup>	n	e <sup>-</sup>	Banaketa elektronikoa	TALDEA	PERIODOA
X <sup>2+</sup>	12	24	12	12	10	1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>6</sup> // 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>6</sup> 3s <sup>2</sup>	2Δ	3
X <sup>2-</sup>	8	16	8	8	10	1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>6</sup> // 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>4</sup>	6Δ	2
X <sup>-1</sup>	17	35	17	18	18	1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>6</sup> 3s <sup>2</sup> 3p <sup>6</sup> (18e <sup>-</sup> ) // 3s <sup>2</sup> 3p <sup>5</sup>	7Δ	3
X <sup>3-</sup>	33	75	33	42	36	4s <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup> 4p <sup>6</sup> // 4s <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup> 4p <sup>3</sup>	5Δ	4
X <sup>+1</sup>	19	40	19	21	18	1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>6</sup> 3s <sup>2</sup> 3p <sup>6</sup> // 3s <sup>2</sup> 3p <sup>6</sup> 4s <sup>1</sup>	1Δ	4
X <sup>-4</sup>	6	12	6	6	10	1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>6</sup> // 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>2</sup>	4Δ	2
X <sup>+3</sup>	13	40	13	27	10	1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>6</sup> // 2s <sup>2</sup> 2p <sup>6</sup> 3s <sup>2</sup> 3p <sup>1</sup>	3Δ	3
X <sup>-1</sup>	9	19	9	10	10	1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>6</sup> // 1s <sup>2</sup> 2s <sup>2</sup> 2p <sup>5</sup>	7Δ	2
X <sup>+4</sup>	31	70	31	39	27	4s <sup>2</sup> 3d <sup>7</sup> // 4s <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup> 4p <sup>1</sup>	3Δ	4
X <sup>-4</sup>	50	119	50	69	46	5s <sup>2</sup> 4d <sup>8</sup> // 5s <sup>2</sup> 4d <sup>10</sup> 5p <sup>3</sup>	4Δ	5

6.-

- a) Zer da ionizazio potentziala? Nola aldatzen da taula periodikoan? Zergatik? → Eskewa begraytu
- b) A, B, C, D elementuen zenbaki atomikoa 19, 30, 35, 36 dira hurrenez hurren:
- Kokatu taula periodikoan: taldea, periodoa, izena (posible bada).
  - Ordena itzazu erradio atomikoaren arabera eta elektronegatibitatearen arabera. Azaldu.

Z	KONFIGURAZIO ELEKTRO.	PERIODOA	TALDEA	
z=19	[Ar] 4s <sup>1</sup>	4	1	→ K
z=30	[Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup>	4	12.	→ Zn (transiziokoa)
z=35	[Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup> 4p <sup>5</sup>	4	7	→ Br
z=36	[Ar] 4s <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup> 4p <sup>6</sup>	4	8	→ Kr

Periodo berako elementuak dira:  $\leftarrow$  K Zn Br  $\rightarrow$  Kr  
(4. periodoa)

Erradiao handitu  
Elektronegatibitatea handitu.

Periodo batean zenbaki atomikoa handitzean erradio atomikoa txikiagoa esjuso da, nahiz eta maila elektronikoko kopuru bera eduki elementu batek bestera nukleoa protoi gehiago dago eta ondorioz karga nukleoa handiagoa da eta atomoa yzkurtu egingo da erradiao mumiztu. Ondorioz, elektronegatibitatea handiagoa da en bai nukleoak erakartzen ditxelako e<sup>-</sup>ak, beraz nahia gehiago elektroiak bereganatzeko.