

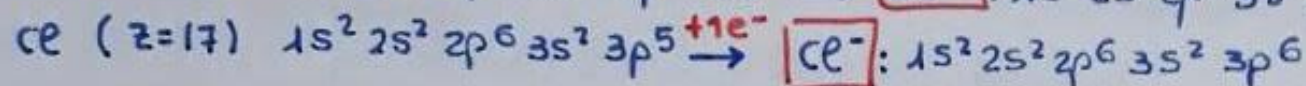
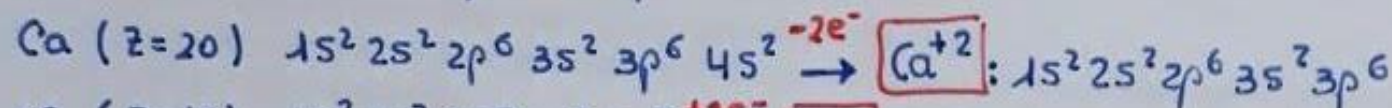
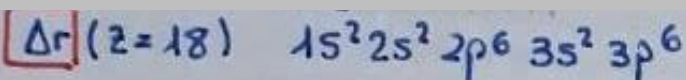
11.-Especie kimiko hauek emanda : Ar,  $\text{Ca}^{+2}$  eta  $\text{Cl}^-$ :

a) Idatzi itzazu haien konfigurazio elektronikoak

b) Ordena itzazu erradiorik txikienetik -handienera. Arrazoitu erantzuna.

a) konfigurazio elektronikoak egiteko kontuan hartuko dugu AUFBAU-ren printzipioa, orbitalak betetzendirela energia txikienetik -handienera.

Horretarako Moellerren diagrama elektroiak orbitaletan kokatzeko erabiliko dugu



b)  $\Delta r$ ,  $\text{Ca}^{+2}$  eta  $\text{Cl}^-$  isoelektronikoak dira  $e^-$  kopuru berdina dutelako.

Eradio txikiena duena izango da protoi kopuru gehien duena.

Horrela, nukleoak egiten duen erakarpen indarra azken  $e^-$  aren gainean sendoena izango da eta atomoa uzkuritu egingo da erradioa txikituz.

• Zenbaki atomikoa  $\uparrow$  protoi  $\uparrow$  erradioa  $\downarrow$  indar nuklearra  $\uparrow$   
kopurua

$$R_{\text{Ca}^{+2}} < R_{\Delta r} < R_{\text{Cl}^-}$$

$$Z = \begin{array}{ccc} 20 & 18 & 17 \\ \leftarrow & & \end{array}$$

$\uparrow$  protoi kopurua