

EKAINA 2021

**A4.** Bario sulfatoaren ( $\text{BaSO}_4$ ) disolbagarritasun-biderkadura  $1 \cdot 10^{-10}$  da  $25^\circ\text{C}$ -an. Kalkulatu bario sulfatoaren disolbagarritasuna tenperatura horretan:

- a) Ur puruan. *(1,00)*  
b) Sodio sulfatoaren ( $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ) disoluzio  $0,1 \text{ M}$  batean (erabat disolbatua eta ionizatua). *(1,50)*

UZTAILA 2021

**C1.**  $25^\circ\text{C}$ -an, gehienez ere  $0,11 \text{ g}$  bario fluoruro ( $\text{BaF}_2$ ) disolbatzen da  $100 \text{ mL}$  uretan.

- a) Kalkulatu fluoruro ioien kontzentrazioa  $25^\circ\text{C}$ -an dagoen disoluzio ase batean. *(0,75)*  
b) Kalkulatu bario fluoruroaren disolbagarritasun-biderkadura ( $K_{ps}$ )  $25^\circ\text{C}$ -an. *(0,75)*