

1. Missä olomuodoissa aineet esiintyvät?

- a. NaCl (s) (1 p)
- b. H<sub>2</sub>O (1 p)
- c. Ca<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub> (aq) (1 p)

2. Selitä, mitä reaktioissa tapahtuu. Kerro myös, onko reaktio a. endo- vai eksotermisen.

- a. H<sub>2</sub>O (l) → H<sub>2</sub>O (s) (2 p)
- b. NaCl (s) → NaCl (aq) (1 p)

3. Alla oleva kuva esittää aineen olomuodon muutoksia lämpötilan noustessa. Selitä kuvaajan muoto. Käsittele selityksessäsi missä kohtaa aine on missäkin olomuodossa, missä olomuodon muutokset tapahtuvat ja mitä tapahtuu lämpötilalle ja energialle eri kohdissa. Voit käyttää kirjaimia A – E apuna selityksessäsi. (5 p)

