

Za sljedeće reakcije označite strjelicom u kojemu će se smijeru odvijati, tj. nastajanje kojega je para kemijskih vrsta povoljnije.

- a) $\text{Hg}(\text{CN})_2 + \text{Ca}(\text{ClO}_4)_2$ $\text{Hg}(\text{ClO}_4)_2 + \text{Ca}(\text{CN})_2$
- b) $\text{CH}_3\text{HgI} + \text{ClHgCl}$ $\text{CH}_3\text{HgCl} + \text{ClHgI}$
- c) $\text{HgSeO}_4 + \text{SrS}$ $\text{HgS} + \text{SrSeO}_4$
- d) $\text{CuF} + \text{LiI}$ $\text{CuI} + \text{LiF}$
- e) $\text{PbSeO}_4 + \text{HgS}$ $\text{HgSeO}_4 + \text{PbS}$
- f) $3 \text{FeBr}_2 + 2 \text{FeF}_3$ $3 \text{FeF}_2 + 2 \text{FeBr}_3$
- g) $2 \text{CuF} + \text{CaBr}_2$ $2 \text{CuBr} + \text{CaF}_2$
- h) $\text{PtSeO}_4 + \text{PbSe}$ $\text{PtSe} + \text{PbSeO}_4$
- i) $\text{PbSe} + \text{HgS}$ $\text{HgSe} + \text{PbS}$
- j) $3 \text{FeO} + \text{Fe}_2\text{S}_3$ $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3 \text{FeS}$
- k) $\text{Zn}(\text{SCH}_3)_2 + \text{Hg}(\text{SeCH}_3)_2$ $\text{Hg}(\text{SCH}_3)_2 + \text{Zn}(\text{SeCH}_3)_2$
- l) $\text{La}_2(\text{CO}_3)_3 + \text{Bi}_2\text{S}_3$ $\text{La}_2\text{S}_3 + \text{Bi}_2(\text{CO}_3)_3$