

Prírodovedný päťboj 2017, regionálne kolo – chémia

Úloha č. 1 – zadanie

V nádobe A sa nachádza 500 ml vodného roztoku hydroxidu sodného s látkovou koncentráciou $4 \text{ mol} \cdot \text{dm}^{-3}$.

V nádobe B sa nachádza 500 g 20 percentného vodného roztoku hydroxidu sodného.

V ktorej nádobe je viac molekúl NaOH?

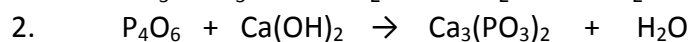
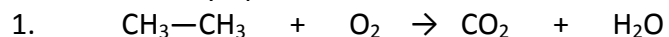
$M(\text{NaOH}) = 40 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$.

Riešenie musí obsahovať výpočty a postup.

Úloha č. 2 – zadanie

Prvá časť:

Stechiometricky upravte uvedené rovnice:



Druhá časť:

Napíšte pravé strany rovníc a ak je to potrebné, tak ich stechiometricky upravte:

