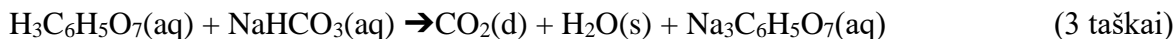


Užduotys 8 klasei

1. Išlyginkite vykstančią puodelyje reakcijos lygtį:



2. Parašykite 1 užduotyje pateiktoje reakcijos lygtyje dujinio ir skysto produktų pavadinimus. (2 taškai)

3. Deginant magnio juostelę deguonies atmosferoje susidaro balti pelenai – magnio oksidas. Magnis dega akinančia balta liepsna – tai vienas iš stebimų cheminės reakcijos požymių (1 pav.). Indas, kuriame vyksta ši reakcija smarkiai įkaista.



1 pav. Magnio degimas deguonyje

- 3.1. Išlyginkite pateiktą magnio degimo reakcijos lygtį ir nurodykite medžiagų agregatines būsenas:



- 3.2. Koks šios reakcijos tipas šiluminiu požiūriu? (1 taškas)

4. Kokios masės citrinos rūgšties ($\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_7$) miltelių ir kokio tūrio vandens reikės, kad pagamintumėte 125 g citrinos rūgšties tirpalo, kurio koncentracija 20 %? Vandens tankis 1 g/cm^3 . Užrašykite nuoseklų sprendimą. (2 taškai)