

Одделение: девето
Наставник: Валентина Пешевска

Горење-Егзотермна реакција

- Горење е хемиска реакција при која супстанците се соединуваат со кислород при што се образуваат оксиди и се ослободува енергија во вид на топлина
- Горењето уште се нарекува и согорување
- Пример при горење на свеќа се добива јаглерод диоксид и вода
- Восок + кислород=јаглерод диоксид + вода

- При горење на горивата дел од ослободената енергија се трансформира во корисна енергија
- При горење на горивата се добива јаглерод диоксид и вода
- Пропан + кислород = јаглерод диоксид + вода

- Горењето на горивата може да биде:
- Целосно-ако има доволно количество на кислород

Продукти на согорувањето се јаглерод диоксид и вода

- Нецелосно –ако нема доволно количество на кислород

Продукти на согорувањето се јаглерод моноксид , вода, несогорено гориво и честички на јаглерод

- За домашна работа напиши текстуални и симболични равенки за целосно согорување на првите три члена од хомологната низа на алкани , (јаглеводороди со единечни врски) – метан(CH_4), етан (C_2H_6) и пропан(C_3H_8).
- Израмни ги симболичните равенки!
- Одговори ги прашањата(1,2,3) на страна 109 во учебникот