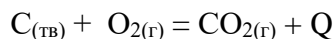
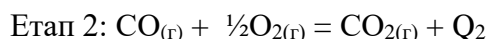
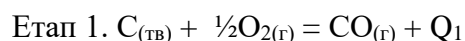


Задача 22. *Представете окислението на въглерод до въглероден диоксид, което може да протече на два етапа, и дайте обяснение. Предложете начин за определяне на топлинния ефект при получаване на въглероден оксид.*

1. Окисление на въглерод до въглероден диоксид – изразяване на взаимодействието с термохимично уравнение и обяснения:



2. Окисление на въглерод до въглероден диоксид на два етапа – изразяване на взаимодействията с термохимични уравнения и обяснения:



3. Топлинен ефект – дефиниция

4. Закон на Хес – дефиниция

5. Представяне на обяснения за определянето на топлинния ефект при получаването на въглероден оксид

Задача 23. *На базата на атомните свойства определете как се променя окислителната способност на елементите от VIA група.*

1. Атомни свойства:

- Атомен радиус – дефиниция
- Йонизационна енергия – дефиниция
- Електронно сродство – дефиниция
- Електроотрицателност – дефиниция

2. Представяне и обяснения за конфигурация на външния електронен слой на елементите от VI A група и възможните степени на окисление.

3. Обяснения за промяната на окислителната способност на елементите от VI A група чрез атомните свойства, примери.