



Ентропия и енталпия

Проучете какво представляват ентропията и енталпията на изследваната термохимична реакция.

1. Отговорете кратко:

- Какво представлява енталпията на реакцията?

.....
.....

- Какво представлява ентропията на системата?

.....
.....

2. Попълнете таблицата като отбележите как се променят ентропията, енталпията и температурата по време на изследвания процес.

Изследван показател	Промяна	Кратко обяснение
Енталпия (ΔH)		
Ентропия (ΔS)		
Температура		

3. Обяснете:

- Какви енергийни промени настъпват в системата?

.....
.....

- Как се променя разположението на частиците?

.....
.....

- Как тази реакция е полезна за оказване на първа помощ?

.....
.....

4. Ентропията или енталпията е водеща за протичането на изследваната реакция при конкретните условия? Аргументирайте отговора си.

.....
.....
.....
.....
.....