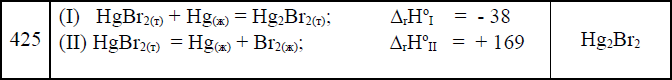
№425:

По заданным термохимическим уравнениям рассчитайте стандартную энтальпию образования указанного вещества из простых веществ:

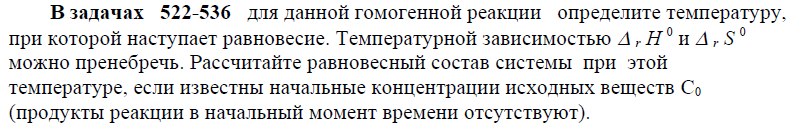


№458:

Рассчитайте энтропию 1 моль вещества в двухкомпонентном растворе при известной массовой доле ω, полагая, что раствор является идеальным.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| №п/п | Вещество | ω, % | Растворитель |
|
| 458 | Sb | 15,7 | Pb |

№528:



|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| №п/п | Уравнение реакции | С 0, моль/л | |
| А | В |
| 528 | SO2+Cl2  SO2Cl2 | 0,5 | 0,5 |

№635:

Определите скорость газофазной реакции по каждому компоненту, если известна скорость образования r какого-либо продукта:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| №п/п | Реакция | Продукт | r, моль/л.с |
|
| 635 | A->B | B | 20 |