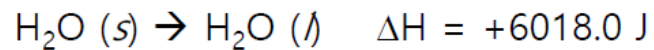


[응용8.5] 얼음이 녹는 열화학 반응식이다. 이것을 참고하여 143.3 g 의 물이 완전히 얼기 위하여 방출하는 열량은?



[연습 8.8] 은의 비열은 0.24 J/C g 이다. 은 150.0 g 을 273 K 에서 298 K 까지 올리는데 필요한 에너지는?

[연습 8.7] 다음 과정은 발열인가 흡열인가? 이유도 간단히 설명하시오.

(1) 고체 KBr을 물에 용해시켰더니 용액의 비이커가 차가워졌다.

(2) 드라이아이스가 승화한다.

#4. 낮은 온도(T_1)와 높은 온도(T_2) 각각에서의 질소기체의 분자속도 분포도 그래프를 그려서 비교 하시오. (x축 분자속도, y축 분자수)