В двух сосудах находятся по одному молю гелия *He* и углекислого газа *СО*2. На сколько (Дж/моль⋅К) молярная теплоемкость углекислого газа при постоянном давлении больше, чем молярная теплоемкость гелия при постоянном объеме? Газы считать идеальными. Колебательные степени свободы все возбуждены. Универсальная газовая постоянная *R* = 8,31 Дж/моль⋅К.

а) 25,7; б) 35,7; в) 45,7; г) 55,7; д) 65,7; (Дж/моль⋅К)