若正反应的活化能为E正，逆反应的活化能为E反，则正反应的热效应ΔrHm为 ( )

A ΔrHm=E反-E正 B ΔrHm=E反-E正

C ΔrHm=E正-E反 D ΔrHm=-（E反-E正)