已知298 K时，ΔfHθm(HI,g)＝－25.9kJ·mol-1，下列说法正确的是( )

A 0.5 mol H2(g) 和 0.5 mol I2(g)混合物在101.325kPa和298K时生成HI(g)的反应热为-25.9 kJ·mol

B H2(g)＋I2(g)→2HI(g)反应的标准焓变为-25.9 kJ·mol-1

C 反应H2(g)＋I2(s）→2HI(g)在298K时的标准焓变为-25.9 kJ·mol-1

D 反应0.5H2(g)＋0.5I2（s）→HI(g)在298K时的标准焓变为-25.9 kJ·mol-1