在一定条件下化学反应：2SO2(g)+O2(g) 2SO3(g)；ΔH= −197 kJ/mo1．现有容积相同的甲、乙、丙三个容器，在上述条件下分别充入的气体和反应放出的热量(Q)如下表所列：

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| 容器 | SO2(mo1) | O2(mod | N2(mo1) | Q(kJ) |
| 甲 | 2 | l | 0 | Q1 |
| 乙 | l | 0.5 | 0 | Q2 |
| 丙 | l | 0.5 | l | Q3 |

根据以上数据，下列叙述不正确的是 （ ）

A．在上述条件下反应生成1 mol SO3气体放热98.5 Kj

B．在上述条件下每摩尔O2反应进行到底时放出的热量为197 kJ

C．Ql=2Q2=2Q3=197

D．2Q2=2Q3<Q1<197