Kurzfragen Physik2 Thermodynamik

1. Was ist die Temperatur eines Körpers? Wie kann sie absolut gemessen werden?
2. Die innere Energie einer Stoffmenge erhöht sich mit seiner Temperatur. Woraus besteht die innere Energie z.B. eines Blocks Eisen oder eines Gases?
3. Wodurch unterscheidet sich ein reales Gas von einem idealen Gas?
4. Die spezifische Molwärme fester Stoffe ist dQ/dT = Cmol = 3R ? ja/nein
5. Die spezifische Molwärme von Gasen ist dQ/dT = f/2 R (f= Zahl der Freiheitsgrade eines Moleküls)
6. Wieviel Freiheitsgrade hat O2 --- welche sind das?

1. Bei einem Wärmeprozess der im Zustandsdiagramm (p-V) von einem Punkt 1 zu einem Punkt 2 führt hängt die Änderung der Zustandsgrößen Q, U, S vom Weg ab. Ja/nein