***Correction de l’exercice 7 (Chapitre V) :***

**1)**

On a cv= 2.8 × 10-4T + 2.38 avec T en K et cv en cal.g-1.°C-1 = 1.17T + 9.95 × 103 J.kg-1.K-1

A.N : on trouve **Q = 22.63 KJ**

**2)**

A.N : **ΔS = 14.53 J.K-1**

**3)** H2 est un gaz parfait ⇒ **cv = cte**

**a-** on calcul cv:

n Cv = mcv ⇒

⇒ **Q = 19.90 KJ et ΔS = 12.8 J.K-1**

**Remarque : cv = cte n’est pas vérifiée pour les hautes températures.**