

1. Secondo van der Waals lo stato di una mole di un gas reale può essere descritto tramite l'equazione

$$\left(p + \frac{a}{V^2}\right)(V - b) = RT,$$

dove la costante $R = 8,31 \text{ Nm}/(\text{mol} \cdot \text{K})$ è uguale per tutti i gas, mentre le costanti positive a (in Nm^4/mol^2) e b (in m^3/mol) dipendono dal gas. Nel seguente esprimiamo la pressione p in N/m^2 , il volume molare V in m^3/mol e la temperatura T in K (temperatura assoluta) e trascuriamo le unità di misura. Consideriamo una trasformazione isoterma (T costante).

- (a) Calcolare $\lim_{V \rightarrow b^+} p(V)$.
 (b) Calcolare $\lim_{V \rightarrow +\infty} p(V)$.
 (c) Posto $a = \frac{27}{2}$, $b = 4$ e $RT = \frac{27}{32}$, trovare i massimi e i minimi relativi e disegnare il grafico della funzione $p = p(V)$, $V > b$. (Si osservi che tra i punti stazionari vi è $V = 8$.)
 (d) Calcolare il lavoro L compiuto dal gas nel passare da un volume iniziale V_1 a un volume finale V_2 , cioè l'integrale

$$L = \int_{V_1}^{V_2} p(V) dV.$$

2. Calcolare gli integrali:

(a) $\int_{-1}^0 (x+1)^5 dx$, (b) $\int_0^\pi \sin 2x dx$, (c) $\int_0^{+\infty} e^{-x} dx$, (d) $\int x \ln x dx$.

3. Calcolare approssimativamente

$$\int_{-1}^1 e^{-\frac{x^2}{2}} dx$$

con il polinomio di Taylor di grado 4 e di punto iniziale 0 della funzione $f(x) = e^{-\frac{x^2}{2}}$.

Nota bene: Il modo più semplice per ottenere lo sviluppo di Taylor in questione è di sostituire x con $-\frac{1}{2}x^2$ nello sviluppo di Taylor di e^x .

4. Sia $z = f(x, y)$ la funzione definita implicitamente dall'equazione

$$xy + xz + yz = 1.$$

- (a) Trovare il luogo dei punti nel piano x, y in cui la funzione f non è definita.
 (b) Calcolare le derivate parziali del primo ordine della funzione f .
 (c) Scrivere l'equazione del piano tangente alla superficie $z = f(x, y)$ nel punto $(1, 0, f(1, 0))$.
 (d) Siano P e Q punti nel piano x, y con le coordinate $(1, 0)$ e $(2, 2)$ rispettivamente. Calcolare la derivata direzionale nel punto P secondo la direzione del vettore \overrightarrow{PQ} .