## Análisis Numérico Interpolación Eddy Herrera Daza

## 1. Interpolación

En general, el problema de la interpolación consiste en determinar una aproximación f(x) en un punto  $x_i$  del dominio de f(x), a partir del conjunto  $(x_i, y_i)$  de valores conocidos o en sus vecindades Particularmente, la interpolación polinómica consiste en determinar  $f(x_i)$  a partir de un polinomio P(x) de interpolación de grado menor o igual que n que pasa por los n+1 puntos

- 1. Dados los n+1 puntos distintos  $(x_i, y_i)$  el polinomio interpolante que incluye a todos los puntos es único
- 2. Construya un polinomio de gradi tres que pase por: (0, 10), (1, 15), (2, 5) y que la tangente sea igual a 1 en  $x_0$
- 3. Construya un polinomio del menor grado que interpole una función f(x) en los siguientes datos:

$$f(1) = 2; f(2) = 6; f'(1) = 3; f'(2) = 7; f''(2) = 8$$

- 4. Con la función  $f(x) = \ln x$  construya la interpolación de diferencias divididas en  $x_0 = 1; x_1 = 2$  y estime el error en [1, 2]
- 5. Utilice la interpolación de splines cúbicos para el problema de la mano y del perrito
- 6. Sea f(x) = tanx utilice la partición de la forma  $x_i = \delta k$  para implementar una interpolación para n=10 puntos y encuentre el valor  $\delta$  que minimice el error
- 7. Sea  $f(x) = e^x$  en el intervalo de [0, 1] utilice el método de lagrange y determine el tamaño del paso que me produzca un error por debajo de  $10^{-5}$ . Es posible utilizar el polinomio de Taylor para interpolar en este caso? Verifique su respuesta
- 8. Considere el comportamiento de gases no ideales se describe a menudo con la ecuación virial de estado. los siguientes datos para el nitrógeno  $N_2$

T(K)						
$B(cm^3)/mol$	-160	-35	-4.2	9.0	16.9	21.3

Donde T es la temperatura [K] y B es el segundo coeficiente virial.

El comportamiento de gases no ideales se describe a menudo con la ecuación virial de estado

$$\frac{PV}{RT} = 1 + \frac{B}{V} + \frac{C}{V^2} + \dots, \tag{1}$$

Donde P es la presión, V el volumen molar del gas, T es la temperatura Kelvin y R es la constante de gas ideal. Los coeficientes B = B(T), C = C(T), son el segundo y tercer coeficiente virial, respectivamente. En la práctica se usa la serie truncada para aproximar

$$\frac{PV}{RT} = 1 + \frac{B}{V} \tag{2}$$

En la siguiente figura se muestra como se distribuye la variable B a lo largo de la temperatura

- a) Determine un polinomio interpolante para este caso
- b) Utilizando el resultado anterior calcule el segundo y tercer coeficiente virial a 450K.
- c) Grafique los puntos y el polinomio que ajusta
- d) Utilice la interpolación de Lagrange y escriba el polinomio interpolante
- e) Compare su resultado con la serie truncada (modelo teórico), cuál aproximacion es mejor por qué?