

CÁLCULO DE GASES P12 E3

ECUACIÓN DE GAS IDEAL

Observa que las unidades sean las correspondientes

OPCIONES

- Presión (P)
- Volumen (V)
- Temperatura Absoluta (T)
- No. de Moles (n)
- Masa (M)
- Peso Molecular (PM)
- Densidad (d)
- Estado (e)
- Factor de Corrección (f)
- Coef. de los Gases (R)

Inicio Continúa Salir

CÁLCULO DE GASES P12 E3

Con respecto a:

Masa Masa (M) Presión (P)

Valores de (R) Constante Universal de los Gases

- 0,082054 atm·l / °K·mol
- 82,054 atm·ml / °K·mol
- 8,3144E7 erg / °K·mol
- 8,3144 Jule / °K·mol
- 8,3144 mJ·Pa / °K·mol
- 1,9872 Caloría / °K·mol
- 1,01135E5 J / m³
- 42,36914 mmHg·l / °K·mol
- 6,236914E4 mmHg·ml / °K·mol

Regresa Continúa

CÁLCULO DE GASES P12 E3

CÁLCULO DEL PESO MOLECULAR

$P \cdot V = n \cdot R \cdot T$

$P \cdot V = \frac{m}{PM} \cdot R \cdot T$

$PM = \frac{m \cdot R \cdot T}{P \cdot V}$

m:
 T:
 V:
 P:

Aceptar

Pag. Anterior Regresa E3 Inicio Salir

CÁLCULO DE GASES P12 E3

Con respecto a:

Masa Masa (M) Presión (P)

Valores de (R) Constante Universal de los Gases

- 0,082054 atm·l / °K·mol
- 82,054 atm·ml / °K·mol
- 8,3144E7 erg / °K·mol
- 8,3144 Jule / °K·mol
- 8,3144 mJ·Pa / °K·mol
- 1,9872 Caloría / °K·mol
- 1,01135E5 J / m³
- 42,36914 mmHg·l / °K·mol
- 6,236914E4 mmHg·ml / °K·mol

Regresa Continúa

CÁLCULO DE GASES P12 E3

CÁLCULO DEL PESO MOLECULAR

$P \cdot V = n \cdot R \cdot T$

$P \cdot V = \frac{m}{PM} \cdot R \cdot T$

$PM = \frac{m \cdot R \cdot T}{P \cdot V}$

m:
 T:
 V:
 P:

Aceptar

Pag. Anterior Regresa E3 Inicio Salir

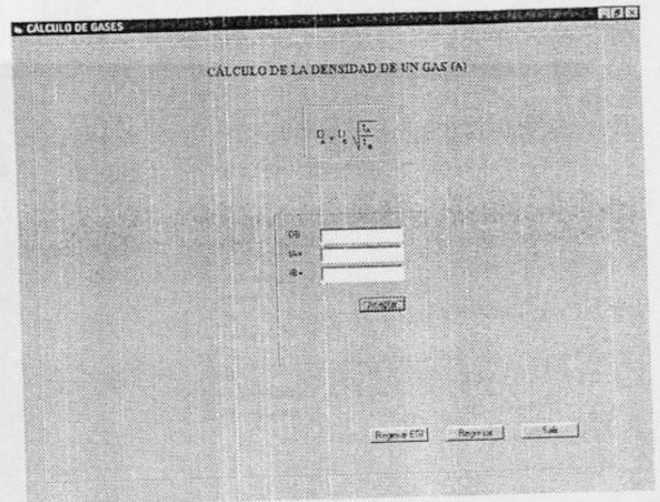
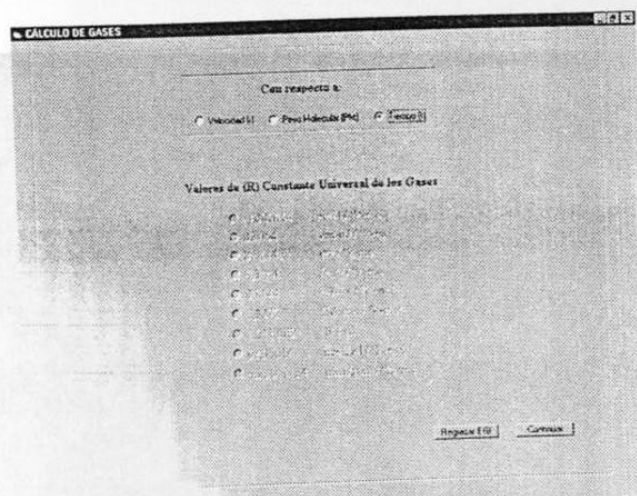
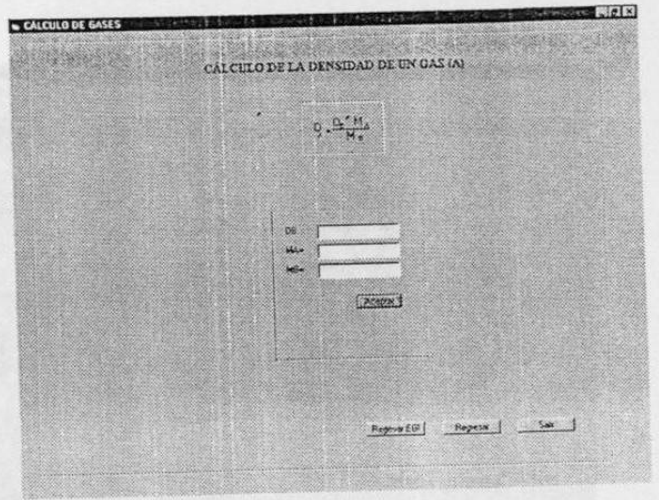
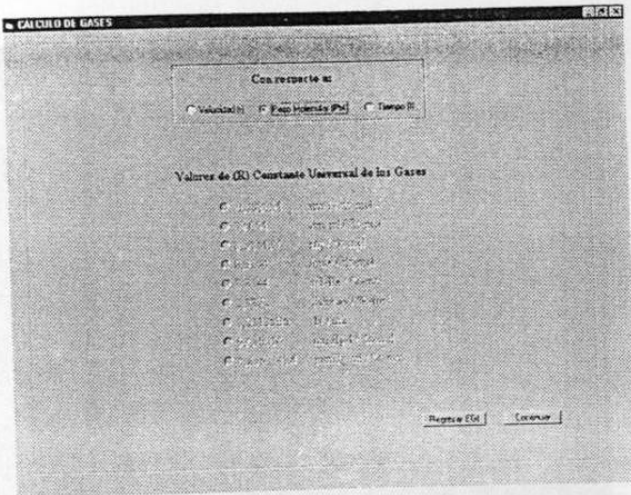
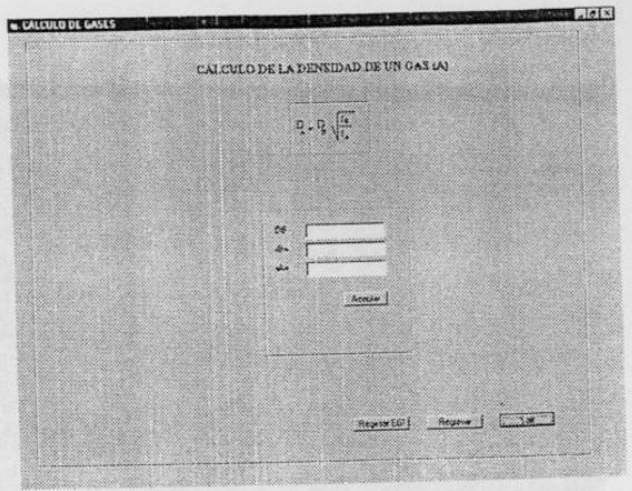
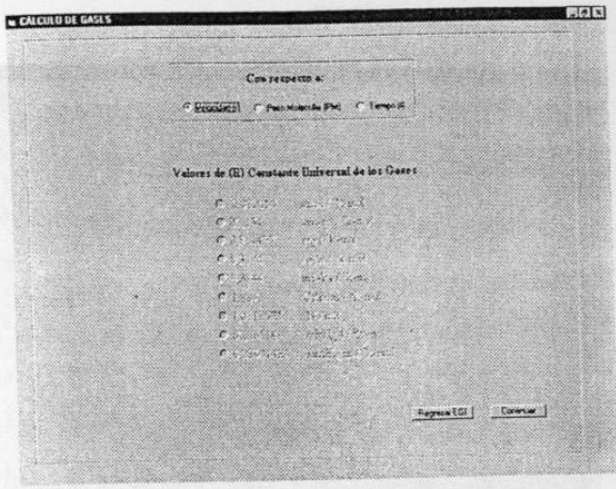
CÁLCULO DE GASES P12 E3

ECUACIÓN DE GAS IDEAL

Observa que las unidades sean las correspondientes

OPCIONES

- Presión (P)
- Volumen (V)
- Temperatura Absoluta (T)
- No. de Moles (n)
- Masa (M)
- Peso Molecular (PM)
- Densidad (d)
- Estado (e)
- Factor de Corrección (f)
- Coef. de los Gases (R)



CÁLCULO DE GASES

ECUACIÓN DE GAS IDEAL

Observe que las unidades sean las correspondientes

OPCIONES:

- Presión (P)
- Volumen (V)
- Temperatura Absoluta (T)
- Moles de Muestra (n)
- Masa (M)
- Peso Molecular (PM)
- Densidad (D)
- Solubilidad (S)
- Factor de Compresibilidad (Z)
- Coef. de los Gases (B)

CÁLCULO DE GASES

Con respecto a:

No Muestra Muestra Muestra

Valores de (R) Constante Universal de los Gases

- 0.082054 atm·l / %·mol
- 82.054 atm·ml / %·mol
- 4.3144E7 erg / %·mol
- 8.3144 Joule / %·mol
- 8.3144 m³·Pa / %·mol
- 1.9872 Caloría / %·mol
- 0.01135E5 l / m³
- 62.36014 mmHg·l / %·mol
- 6.236014E4 mmHg·ml / %·mol

CÁLCULO DE GASES

CÁLCULO DEL TRABAJO TERMODINÁMICO

$$W = PV = nRT$$

n:
 T:

CÁLCULO DE GASES

Con respecto a:

No Muestra Muestra Muestra

Valores de (R) Constante Universal de los Gases

- 0.082054 atm·l / %·mol
- 82.054 atm·ml / %·mol
- 4.3144E7 erg / %·mol
- 8.3144 Joule / %·mol
- 8.3144 m³·Pa / %·mol
- 1.9872 Caloría / %·mol
- 0.01135E5 l / m³
- 62.36014 mmHg·l / %·mol
- 6.236014E4 mmHg·ml / %·mol

CÁLCULO DE GASES

CÁLCULO DEL TRABAJO TERMODINÁMICO

$$W = P(V_2 - V_1) = nR(T_2 - T_1)$$

n:
 T₁:
 T₂:

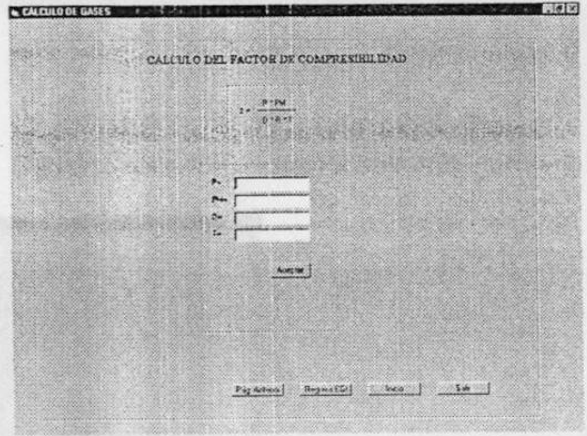
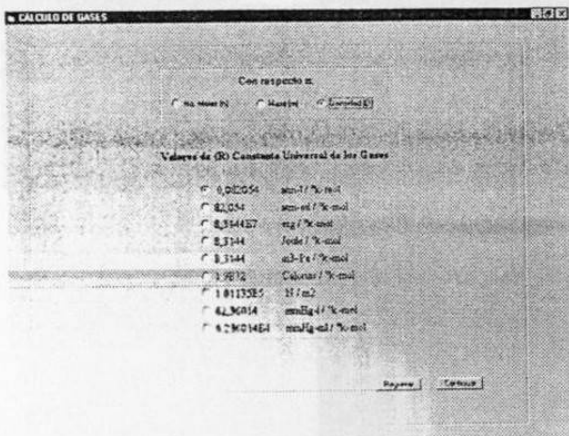
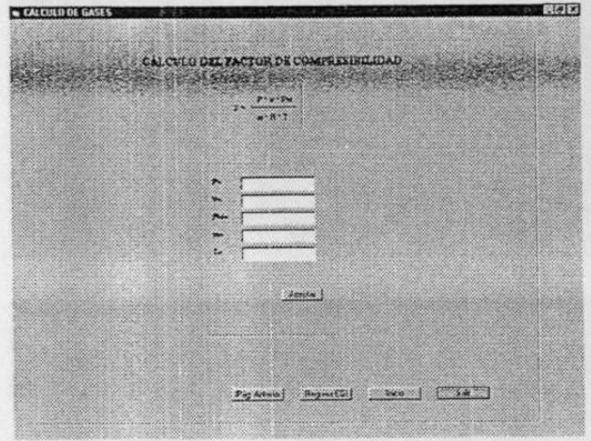
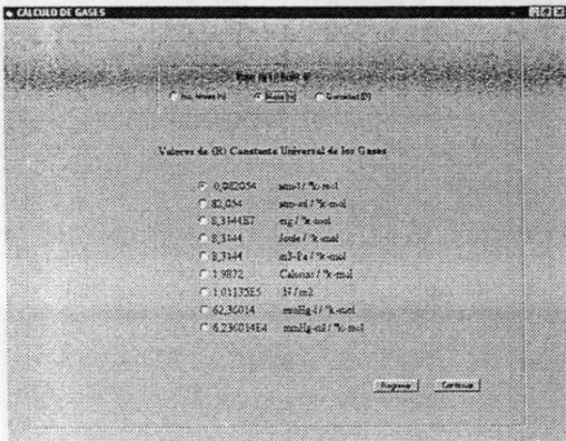
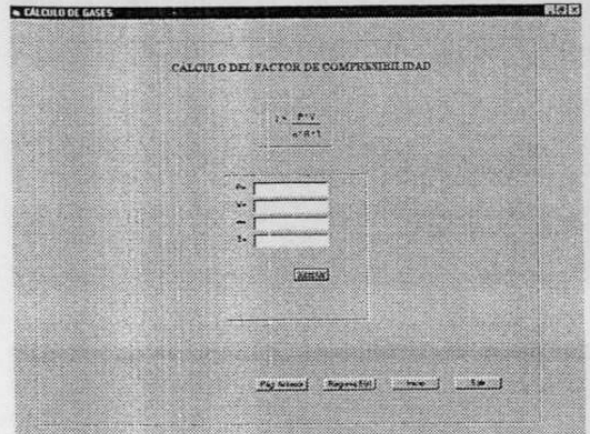
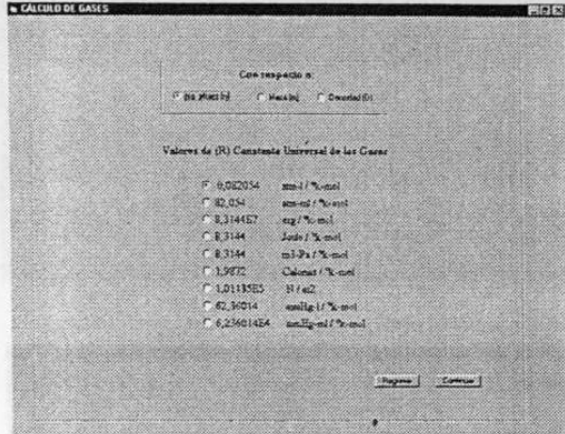
CÁLCULO DE GASES

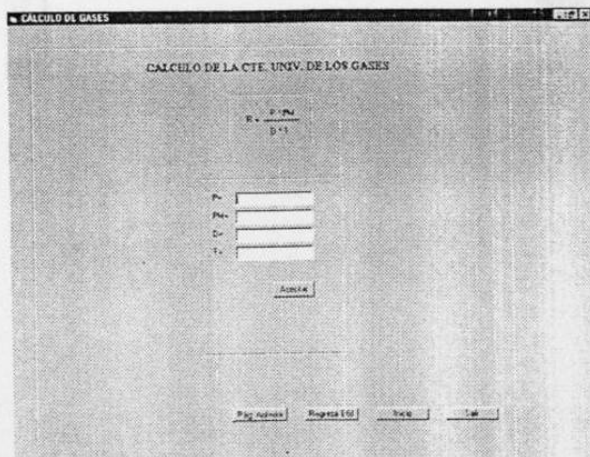
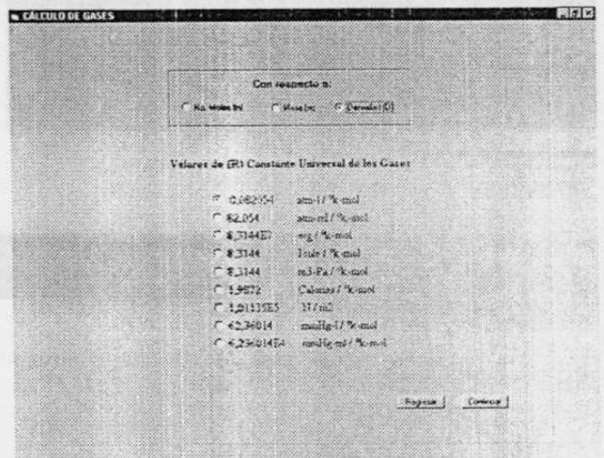
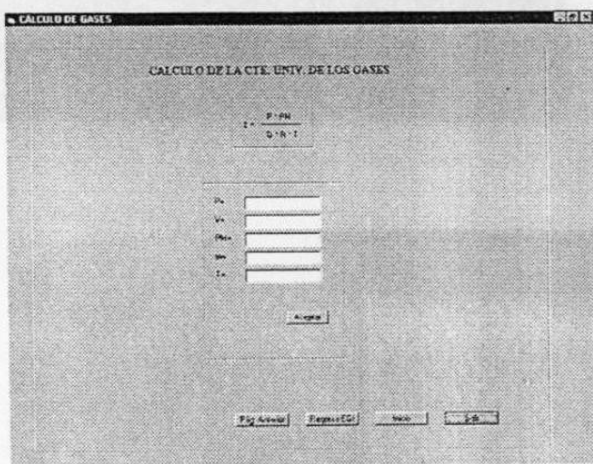
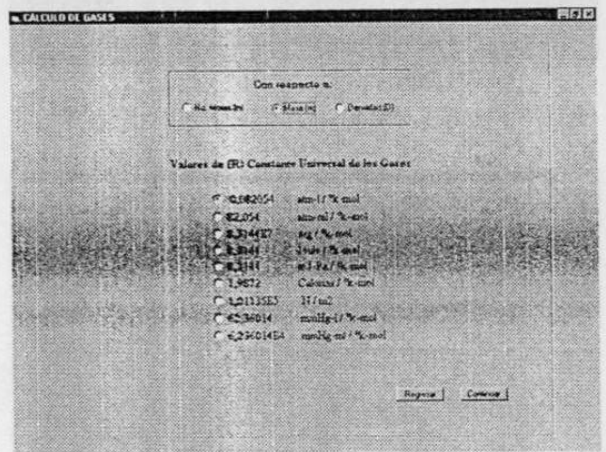
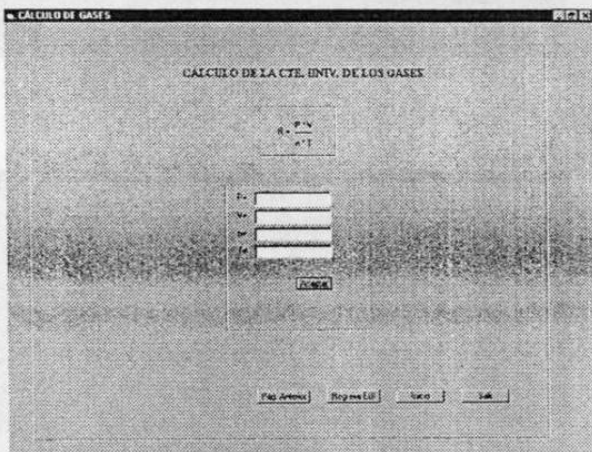
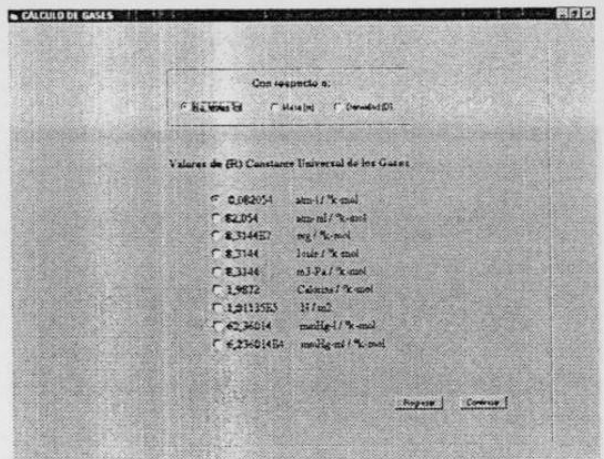
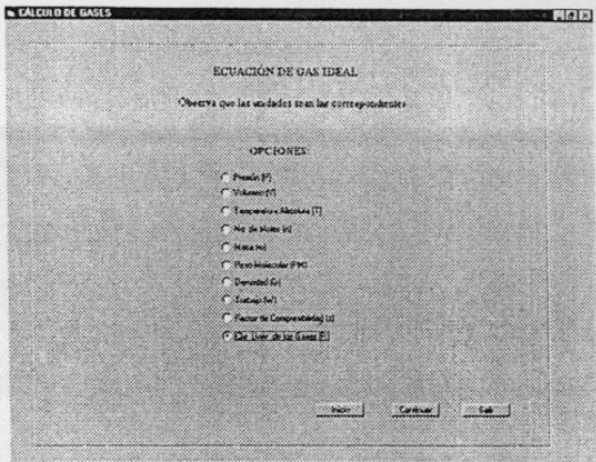
EQUACIÓN DE GAS IDEAL

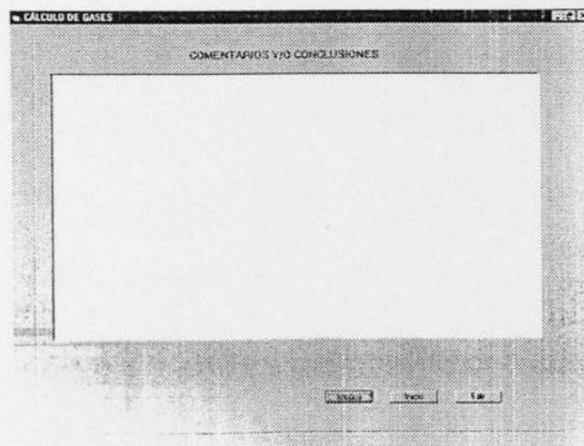
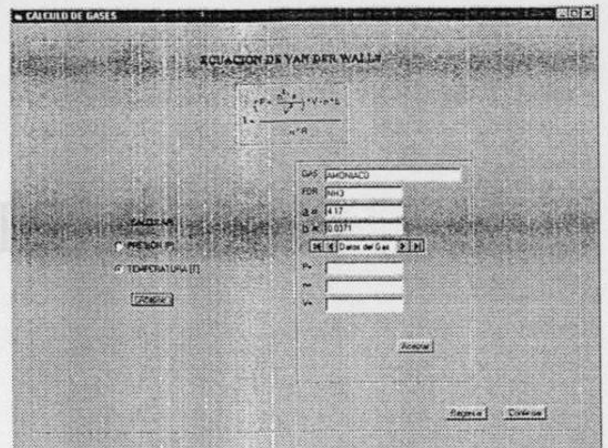
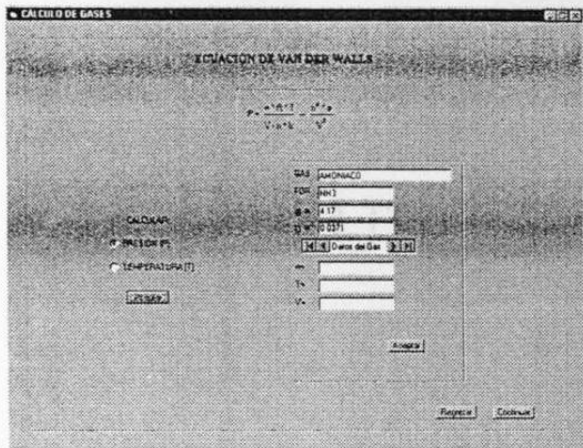
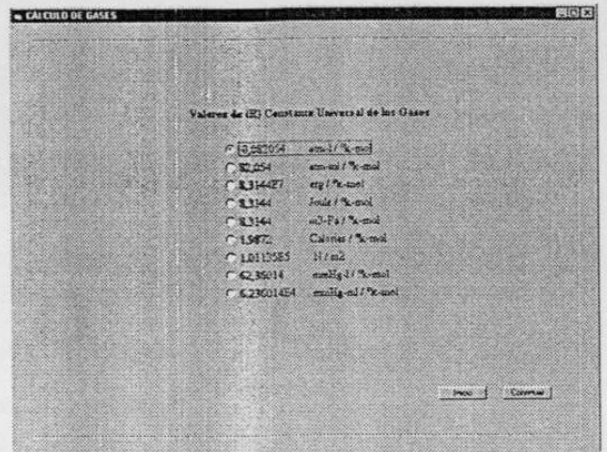
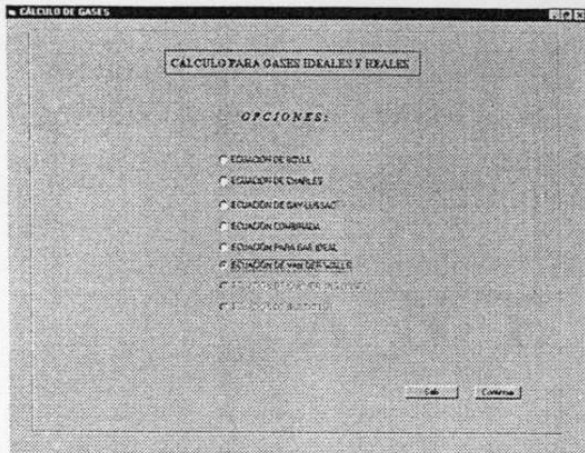
Observe que las unidades sean las correspondientes

OPCIONES:

- Presión (P)
- Volumen (V)
- Temperatura Absoluta (T)
- Moles de Muestra (n)
- Masa (M)
- Peso Molecular (PM)
- Densidad (D)
- Solubilidad (S)
- Factor de Compresibilidad (Z)
- Coef. de los Gases (B)







A N E X O C

AUTOEVALUACIÓN

AUTOEVALUACIÓN

No:

PREGUNTA

A

B

C

D

RESPUESTA CORRECTA



