### Hej 2A:

1. ret jeres opgaver til i dag se på denne side.
2. lav lav følgende opgaver - gerne to og to

18+20

1. Brug eksemplet til at lave opgave 21 og (opgave 22 den er frivillig men prøv )
2. lav opgave ark ” Opgaver i ligevægte\_Epe.doc”

### Opgave 14, side 49

Beholder 10 L 1,43 g H2, 5,72 g N2 og 20,2 g CO2.

Temperaturen er 20 °C = 293,15 K

Molarmasser:

M(H2) =

M(N2) =

M(CO2)=

Stofmængder:

n(H2) =

n(N2)=

n(N2)=

Stofmængdekoncentrationer:

[H2]=

[N2]

[CO2]=

Stofmængde brøkker:

XH2 =

XCO2=

1. Beregn totaltrykket og de tre stoffers partialtryk

Totaltryk: summen at de indgående stoffers tryk

### Opgave 15, side 49

100 L tør atmosfærisk luft, 15 °C og 1,000 bar

78,08 Vol% N2(g) og 20,95 vol% O2(g)

1. Beregn stofmængderne af dioxygen og dinitrogen

Stofmængder:

1. Beregn de to stoffers partialtryk
2. Man kan nemt beregne partialtrykket ud fra totaltrykket

### Opgave 16, side 50

450 °C , ved ligevægt.

1. Beregn KP=450 °C
2. Beregn det totale tryk ved ligevægt
3. Undersøg om følgende er i ligevægt angiv reaktionsretning:

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  |  |  |  | Kp | Ligevægt /retning |  |
| A | 15,40 | 19,42 | 65,99 |  | Y<Kp | 🡪 |
| b | 325,9 | 55,74 | 210,8 |  | Y>kP | 🡨 |