**1)**

Formelvekt :

**2)**

Av oppgaven ovenfor vet vi massen til molekylet i U. Massen til et mol av dette er det samme bare med benevnelsen g

Massen til et mol :

**3 a)**

Vi har to nitrogenatomer på venstre side, men bare ett på høyre side. Vi har også tre hydrogenatomer på høyre side, men bare to på venstre side

Tar nitrogenatomene først:

Har nå seks hydrogenatomer på høyre side, men bare to på venstre. Legger til et 3-tall foran hydrogenatomene på venstre side, slik at det også der blir seks atomer til sammen.

**Den balanserte likningen blir dermed:**

**b)**

Finner først massen til et nitrogengass-atom

Dette tilsvarer at et mol er

**Dette kan benyttes til å finne ut hvor mange [mol] det er i en kilo nitrogengass**

**Finner deretter massen av et amoniakk-molekyl**

**Et mol amoniakk veier da**

**Likningen tilsier at vi skal ha det dobbelte av amoniakk-molekyler enn nitrogengass-molekyler. Denne informasjonen kan vi bruke til å regne ut massen**

**Får amoniakk med nitrogengass**

**4 a)**

Bruker samme fremgangsmåte som oppgaven ovenfor, og finner først massen av et propan-molekyl

**Dette tilsvarer da at et mol veier**

**En kilo propangass veier da:**

**Finner deretter massen til et karbondioksid-molekyl**

Dette tilsvarer igjen at et mol veier

Av formelen ser vi at vi har 3 ganger så mange karbondioksid-molekyler enn propan-molekyler. Dette gir da:

Det blir dannet ca

**b)**

(Av forrige oppgave vet vi at 1kg propangass tilsvarer )

Av likningen ser vi at antall -molekyler er 5 ganger et molekyl når vi brenner propangass.

**Finner dermed massen av et molekyl**

Det går med oksygengass for å brenne propan