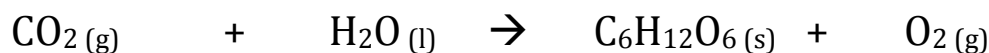
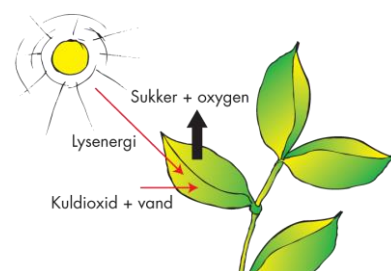


Afstem reaktionsskemaet og beregn massen af den dannede carbondioxid ved forbrænding af 1 kg oktan (~benzin):



<b>m</b>	1000 g			
<b>M</b>				
<b>n</b>				

Fotosyntesen er en af de mest effektive måder at fjerne carbondioxid fra atmosfæren. Afstem reaktionsskemaet og beregn hvor meget carbondioxid, der bliver lagret ved dannelse af 1 kg glukose (C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub>):



<b>m</b>				
<b>M</b>				
<b>n</b>				

En ko spiser ca. 22 kg tørstof om dagen, som vi antager er ren glukose. Det bliver omdannet til bl.a. methan og carbondioxid, som begge er drivhusgasser. Bestem den daglige producerede masse af både methan og carbondioxid fra en ko. Antag reaktionsskemaet er afstemt (2\*taleboblen)

$$57.5 \text{ C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 \rightarrow 65\text{Ac} + 20\text{Pr} + 15\text{Bu} + 35\text{CH}_4 + 60\text{CO}_2 + 25\text{H}_2\text{O}$$

(Wolin, M. J. 1979. Adv. Microbial. Ecol. 3:49-77.)

54



<b>m</b>			
<b>M</b>			
<b>n</b>			