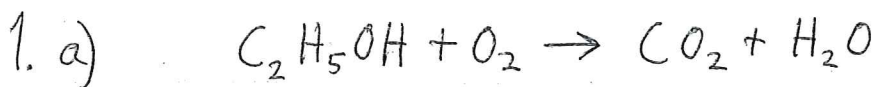


Løsningsforslag kjemioppgaver



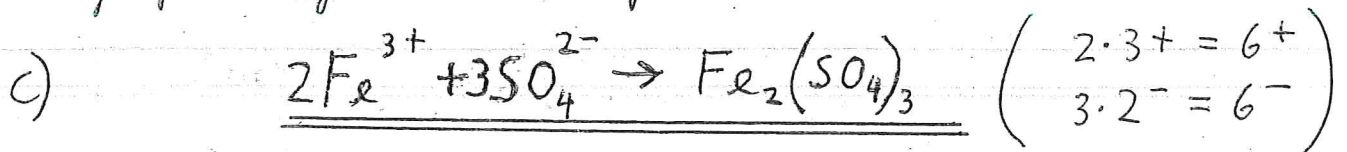
Korrigerer for C som er med kun to steder.



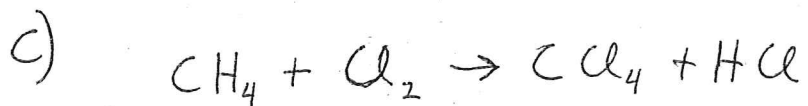
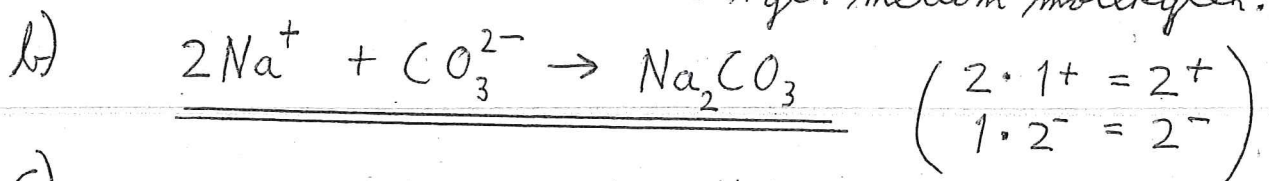
Korrigerer for H og deretter O



b) Alle elektroner i ytterste skall er en stabil elektronfordeling. Atomer oppnår dette ved å ta opp, gi fra seg eller dele på elektroner.



2. a) Dipolbinding og hydrogenbinding er svake. Årsaken er at de er bindinger mellom molekylene.



Korrigerer for H og deretter Cl



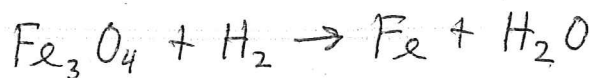
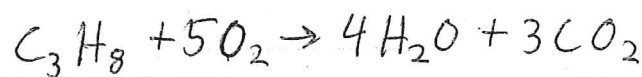
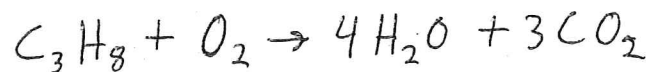
3. a) To stoffer av samme grunnstoff kan ha ulike egenskapene fordi atomene er bundet sammen på ulikt vis. I for eksempel grafitt er hvert atom bundet til tre andre mens de i diamant er bundet til fire andre. Strukturen og følgelig egenskapene blir dermed ulike.



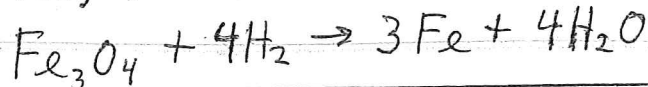
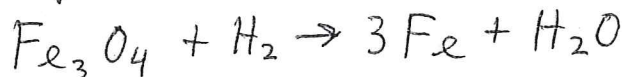
Korrigerer for C som kun er med to steder.



Korrigerer for H og O.



Korrigerer for Fe, O og H.



c) Halogener, som består av gruppen med 7 elektroner i ytterste skall, altså fluor, klor, brom, jod og astat, er svært reaktive, da de kun mangler ett elektron for ytterste skall er fullt. De reagerer lett med metaller og danner da salter.