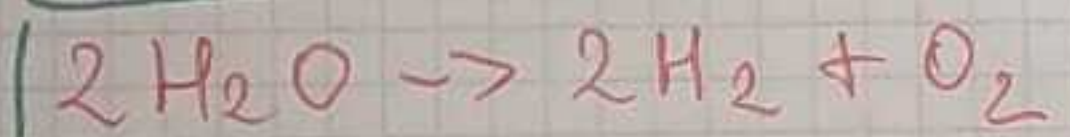


Es. a 10 pag 89 (i. Ho aggiunto alcune osservazio
ni)

È possibile decomporre l'aria in sostanze
più semplici usando metodi chimici, come
avviene con l'acqua?

La risposta è "no", perché l'acqua è un
composto chimico, cioè è formata da
Idrogeno e ossigeno uniti da legami chimici.
Quindi può essere decomposta chimicamente
(ad esempio per elettrolisi) nei suoi elementi
costitutivi:



L'aria, invece è una miscela cioè non è
un composto ma una miscela di gas:
principalmente: azoto ($\approx 78\%$), ossigeno (21%)
e piccole quantità di argon, anidride
carbonica, vapore acqueo e altri gas.

In una miscela, le sostanze non sono legate
chimicamente ma solo mescolate fisicamente;
non ci sono legami chimici da rompere, però
si possono separare con processi fisici:

- Liquefazione e distillazione frazionata
(usata nell'industria per ottenere ossigeno e
azoto puri).

- Assorbimento o filtrazione selettiva