

A víz alkotórészei

A víz elektromos áram hatására alkotórészeire bomlik:

víz $\rightarrow$ oxigén + hidrogén (1 : 2 arány!)

kémiai reakció: bomlás, endoterm

Kimutatás:

oxigén: parázsló pálca lángra lobban

hidrogén: durranógáz-próba

A víz:

- összetett anyag, mert 2 anyagból áll.
- vegyület, mert:
 - o az összetevői tulajdonságai nem ismerhetők fel,
 - o kémiai reakcióval bontható fel felépítőire
 - o az összetevők aránya állandó

Hidrogén, oxigén: elemek, mert nem bonthatók fel más anyagokra

Kémiailag tiszta anyag: azonos részecskékből áll

Durranógáz: a hidrogén és az oxigén keveréke, mert:

- o az összetevői tulajdonságai felismerhetők,
- o fizikai változással elválaszthatók a felépítői
- o az összetevők aránya nem állandó

A durranógáz elemei exoterm reakció során vízzé egyesülnek.

A hidrogén égésekor víz keletkezik:

hidrogén + oxigén $\rightarrow$ víz

kémiai reakció: egyesülés, exoterm folyamat

Kémiailag tiszta anyagok		Keverékek
Elem	Vegyület	
Hidrogén, oxigén	Víz	durranógáz
Egyszerű anyag	Összetett anyagok	