



2. VÍZBONTÁS ELEMMEL



1. A kísérlet és kémiai ismereteid alapján dönts el az alábbi állításokról, hogy a hidrogén és az oxigén közül melyikre igaz!

	Hidrogén	Oxigén	Mindkettő	Egyik sem
elektrolízis során a + póluson keletkezik				
elektrolízis során a – póluson keletkezik				
színtelen				
egy vízmolekula ebből az atomból tartalmaz többet				
gáz halmazállapotú szobahőmérsékleten és légköri nyomáson				
a levegő is tartalmazza nagy mennyiségben				
éghető, kékes lánggal ég				
szagtalan				
kétatomos molekula				
táplálja az égést				
a parázsló gyújtópálcát lángra lobbantja				
égésekor víz keletkezik				
a durranógázt alkotja				
vízben jól oldódik				

2. Válaszolj az alábbi kérdésekre!

Mi történne akkor, ha a pólusokat felcserélve tartanánk az elemet a pohár aljához?

.....

.....

Miért nem tiszta vizet használunk? Miben lenne más a kísérlet?

.....

.....

Mi történne, ha az oldathoz univerzálindikátort adnánk?

.....