



## 4. KÉPFESTÉS INDIKÁTORRAL, SAVVAL, LÚGGAL



1. Töltsd ki az alábbi táblázatot! Milyen színnel jelzik az egyes indikátorok az alábbi háztartási anyagok oldatának kémhatását?

	Lilakáposzta indikátor színe	Kurkuma indikátor színe
mosópor		
konyhasó		
szódabikarbóna		
ecet		
sósav		
lefolyótisztító		
citromlé		
szappan		
ablaktisztító		
ásványvíz		

2. Nézz utána, milyen természetes indikátorokat ismerünk még!

.....  
 .....  
 .....

3. Egészítsd ki az alábbi mondatokat!

A hidrogénion-átadással járó reakciókat sav-bázis reakcióknak nevezzük. Azokat a részecskéket, melyek hidrogéniont adnak át reakciópartnerüknek, .....-nak, melyek reakciópartnerüktől hidrogéniont vesznek át, .....-nak nevezzük. Az adott anyag viselkedését adott reakcióban tehát reakciópartnere határozza meg.

A vizes oldatok jellemzője a kémhatásuk. A ..... kémhatású oldatokban oxóniumion ( $\text{H}_3\text{O}^+$ ) van többségben, a ..... kémhatású oldatokban pedig a hidroxidion ( $\text{OH}^-$ ). Semleges kémhatású oldatokban a két ion koncentrációja ..... Az oldatok kémhatásának jelzésére .....-okat használunk, melyek a kémhatást és annak változását színükkel jelzik.