



10. SÓSAVSZÖKŐKÚT



1. Válaszd ki a lenti fogalmak közül a helyes válaszokat! (Nem kell az összes fogalmat felhasználnod!)

Milyen kémhatást jelzett az indikátor a kísérlet elején?

.....

Milyen folyamat játszódott le a hidrogén-klorid és a víz között?

.....

Minek a csökkenése következtében szökött fel a víz a kémcsőben?

.....

Milyen szerepet töltött be a hidrogén-klorid a reakcióban?

.....

Mi a hidrogén-klorid vizes oldatának hétköznapi neve?

.....

Minek az átadása történik sav-bázis reakciókban?

.....

Milyen kémhatást jelzett az indikátor a kísérlet végén?

.....

sav	elektron	katalizátor	savas	sósav
nyomás	bázis	semleges	indikátor	hőmérséklet
lúgos	sűrűség	hipó	proton	oldódás

2. Állítsd sorrendbe a kísérlet lépéseit!

	Egy nagy kémcsőbe tömény sósavat öntünk, majd bedugaszoljuk üvegcsővel átfűrt dugóval.
	A kémcsövet hirtelen megfordítva a vizet tartalmazó főzőpohárba mártjuk.
	Forrásig melegítjük a sósavat.
	Megtöltünk egy főzőpoharat csapvízzel, majd néhány csepp indikátort adunk hozzá.
	A főzőpohárból a víz szökőkútszerűen a kémcsőbe áramlik, miközben megváltozik az oldat színe.