

Töltsd ki a táblázatot!

A felsorolt molekulák összegképlete és a kén oxidációs száma			
<i>Kén-dioxid</i>	<i>Kén-trioxid</i>	<i>Kénsav</i>	<i>Dihidrogén-szulfid</i>
Reagáló anyagok	Reakcióegyenlet	A reagáló vegyületek viselkedése (oxidálószer, redukálószer, nem redoxireakció)	
kén-dioxid + dihidrogén-szulfid-oldat			
kén-trioxid + cc. kénsav			
cc. kénsav + Cu			
cc. kénsav + vas			
dihidrogén-szulfid + ezüst-nitrát-oldat			
kén-dioxid-vizes oldata (H ₂ SO ₃) + Lugol-oldat			

Válaszolj a kérdésekre!

Két egyforma térfogatú nyitott edény közül az egyik majdnem tele van tömény kénsavval, a másik tömény sósavval. Ha néhány napig állni hagynánk az edényeket, mit tapasztalnánk?

Írd fel a következő átalakulások reakcióegyenleteit, és állapítsd meg a reakciók típusát!

kén → kén-dioxid → kénessav → kénsav → bárium-szulfát

Hasonlítsd össze a hidrogén-klorid és a kénsav tulajdonságait!

	Hidrogén-klorid	Kénsav
Összegképlet		
Halmazállapot standardállapotban		
Oldhatóság vízben (jó, rossz, korlátlan)		
Híg oldatának reakciója cinkkel		
Tömény oldatának hatása rézre (egyenlet is)		
Forró tömény oldatának hatása vasra		
Reakciója ammóniával (egyenlet)		
Tömény oldatának tömény salétromsavval alkotott elegye és felhasználása		
Három sójának neve és képlete		