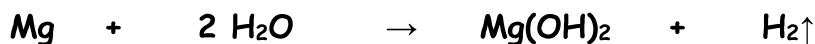


24.

Öntsön egy-egy kémcsőbe desztillált vizet, illetve sósavat. Cseppentsen fenolftalein-indikátort a desztillált vízbe. Tegyen mindkét folyadékba egy darabka magnéziumforgácsot. Értelmezze a tapasztalatokat! Írja fel a lezajlott reakció(k) egyenlete(i)t!

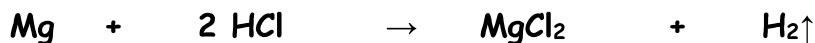
Szükséges eszközök és anyagok:

- műanyag tálca
- kémcsőállvány
- magnéziumforgács
- 2 darab üres kémcső
- sósav (2 mol/dm³)
- desztillált víz
- fenolftaleinindikátor
- védőszemüveg
- gumikesztyű
- hulladékgyűjtő



↓

fenolftaleinnel lilásvörös



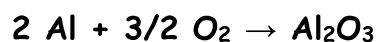
↓

fenolftaleinnel színtelen

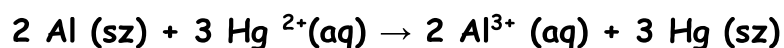
25.

Egy darabka háztartási alufóliát higany(II)-klorid-oldatba mártunk. Miután kivesszük az oldatból, szűrőpapírral leitatjuk a rajta maradt folyadék- cseppeket, majd két darabra tépjük. Az egyik darabkát a szűrőpapíron hagyjuk, a másikat egy kémcsőben lévő desztillált vízbe tesszük. Ismertesse és magyarázza a tapasztalható jelenségeket, és írja fel a szabad levegőn és a vízben lezajlott reakciók egyenletét is!

HgCl_2 - dal megbontjuk az Al védőoxid rétegét, így megindul az Al oxidációja, „megszakállasodik” a fólia :

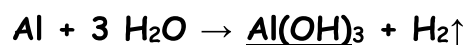


Párhuzamosan a fólia szürkülni kezd a kiváló Hg miatt :



Így a fólián először lyukak keletkeznek, majd szétmállik : az Al fokozott reakciókészsége mutatkozik meg így, amit korábban a védőoxidréteg megakadályozott.

Vízben :



fehér csap.

(A kísérletet a Hg kedvezőtlen élettani hatása miatt nem végezzük el)