

EXERCICI 1: OXIDACIÓ DEL FERRO**MATERIAL**

5 tubs d'assaig
cotó
5 claus de ferro
aigua destil·lada
fogonet i vas de precipitats
 CaCl_2
cotó, parafilm

MÈTODE

1. Agafa 5 tubs d'assaig (1, 2, 3, 4, 5) i fica un clau de ferro a dintre de cadascun d'ells
2. El tub 1 és el control. Fica el clau i tapa amb parafilm.
3. Al tub 2 posa cotó a la part superior del tub, afegeix una culleradeta de clorur de calci per eliminar l'efecte de la humitat i torna a tapar amb cotó i parafilm
4. Al tub 3 fica aigua destilada bullint (es bull per eliminar l'oxigen que hi pugui haver i valorar només l'efecte de l'aigua). En aquest cas tapa i deixa refredar abans d'afegir el clau. Tapa amb parafilm.
5. Al tub 4 fica aigua sense escalfar. No tapis el tub
6. Al tub 5 fica aigua i 1 cullerada de sal.
7. Col·loca els tubs ordenadament en una gradeta i posa una tira de paper que indiqui en número de cada tub
8. Deixa passar uns 5 dies i observa els resultats.

RESULTATS

1. Descriu l'aspecte de cada clau quan han passat 5 dies
2. Explica quin és l'efecte de l'oxigen, de l'aigua i de la sal en l'oxidació del ferro
3. Extrapola el resultat al cas de les roques i dels processos i agents geològics

EXERCICI 2: DISSOLUCIÓ DE LA CALCÀRIA

MATERIAL

roca calcària

HCl

vasos de precipitats

tires indicadores de pH

aigua de l'aixeta

balança

MÈTODE

1. Agafa 2 recipients de vidre (A, B) i omple un amb aigua i el tercer amb HCl a l'1%
2. Pesa (i anota) 2 fragments de roca calcària i posa'ls als recipients
3. Mesura el pH dels recipients.
4. Deixa actuar les solucions i observa què passa a mesura que passen els dies.

RESULTATS

1. Observa i descriu què ha passat. Extreu la roca en cada cas, deixa eixugar uns dies i pesa. Calcula el percentatge de reducció de massa. Comprova el pH dels dos recipients un altre cop. Ha variat? Per quin motiu?
2. Relaciona els resultats amb el procés de la meteorització química per carbonatació/descarbonatació

ANOTACIONES

Calcárea: después d haber actuado el agua/HCl q la dejen secar unos días sobre papel desecante (pq sino pesa más!).

