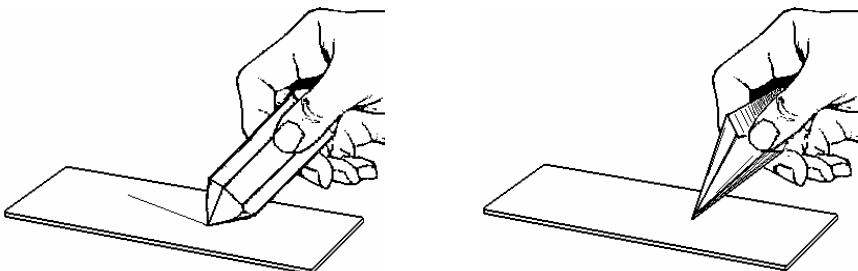
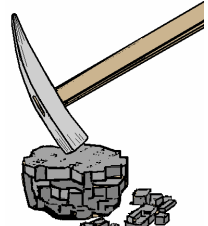
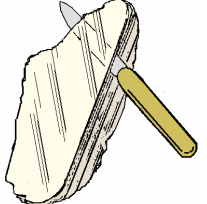




8.2 PROCEDIMENTS D'IDENTIFICACIÓ DE MINERALS

PROPIETAT	COMENTARI
Densitat	La valorarem sospesant les mostres. Tenint en compte el seu volum, podem percebre si un material és lleuger o pesat.
Tacte	Alguns materials tenen un tacte característic, que apreciem amb els dits o amb la llengua.
Gust	Alguns materials es reconeixen pel gust, però no s'aconsella tastar els que tenen colors foscos o aspecte metàl·lic.
Color	Sovint, els minerals estan acolorits per petites quantitats d'altres substàncies, de manera que diferents mostres d'un mateix mineral poden tenir colors diversos.
Ratlla	<p>El color de la ratlla és el veritable color del mineral. Cal treure una mica de pols de la mostra i fregar-la amb el dit en un paper.</p>
Brillantor o llüïssor	És la forma com el mineral reflecteix la llum. Pot ser metàl·lica (com els metalls), vítria (com el vidre), sedosa, nacarada, resinosa, etc.
Cristal·lització	<p>Molts minerals formen cristalls amb formes característiques que ens permeten la seva identificació.</p>
Birefringència	<p>Quan un raig de llum travessa alguns cristalls es divideix en dos, de manera que a través d'ells veiem imatges desdoblades.</p>
Magnetisme	Alguns minerals són atrets amb més o menys força pels imants.



<p>Duresa</p>	<p>Un material és més dur que un altre si hi pot marcar una ratlla que no s'esborra, tal com es veu als dibuixos. En l'escala de Mohs, el mineral més tou és el talc (duresa 1), i el més dur és el diamant (duresa 10). Cada material pot ratllar els que tenen una duresa inferior.</p>																		
<div style="text-align: center;">  <p>ESCALA DE DURESA SIMPLIFICADA</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="width: 33%;">Talc</td> <td style="width: 10%;">1</td> <td style="width: 33%;">Calcita</td> <td style="width: 10%;">3</td> <td style="width: 14%;">Vidre</td> <td style="width: 10%;">5'5</td> </tr> <tr> <td>Guix</td> <td>2</td> <td>Fluorita</td> <td>4</td> <td>Quars</td> <td>7</td> </tr> <tr> <td>Ungla humana</td> <td>2'5</td> <td>Acer</td> <td>5'5</td> <td>Diamant</td> <td>10</td> </tr> </table> </div>		Talc	1	Calcita	3	Vidre	5'5	Guix	2	Fluorita	4	Quars	7	Ungla humana	2'5	Acer	5'5	Diamant	10
Talc	1	Calcita	3	Vidre	5'5														
Guix	2	Fluorita	4	Quars	7														
Ungla humana	2'5	Acer	5'5	Diamant	10														
<p>Partició</p>	<p>Alguns minerals els podem conèixer per la forma dels fragments trencats, que poden ser cúbics, prismàtics, etc.</p> 																		
<p>Exfoliació</p>	<p>Els minerals exfoliables es poden dividir fàcilment en làmines fines.</p> 																		
<p>Reacció amb l'àcid clorhídric</p>	<p>Els àcids reaccionen amb els carbonats desprenent diòxid de carboni en forma de bombolles (efervescència), així sabrem si un material conté carbonats.</p> <ul style="list-style-type: none"> • Si la mostra a estudiar és grossa s'hi posa una gota d'àcid al damunt. • Si és petita, o en forma de sorra, és millor posar-la en un tub d'assaig i cobrir-la amb àcid. 