

Nom :		Prénom :		Date :	
		<h1>FICHE ACTIVITE</h1>			
4 <sup>ème</sup> .....		<b>Transformation chimique – acide chlorhydrique et craie</b>		Page 1 sur 1	
D4 -1.4 : Mettre en œuvre un protocole expérimental				<b>N1</b>	<b>N2</b>
				<b>N3</b>	<b>N4</b>



L'expérience nécessite les équipements de sécurité suivante : blouse, gants et lunette de protection.

Le matériel : mini-enceinte (seringue, flacon), HCl, un morceau de craie et de l'eau, une balance.

## EXPERIENCE

1. Introduire de la craie dans l'enceinte (flacon).
2. Remplir la seringue avec de l'acide chlorhydrique et revisser avec le bouchon.
3. Mesurer la masse de l'ensemble : récipient, bouchon et le morceau de craie. Indiquer sa valeur et faire vérifier par l'enseignant.

$m_1 =$  .....

Signature  
enseignant

4. Retirer le montage du plateau de la balance.
5. Ouvrir le robinet, injecter rapidement le contenu de la seringue dans l'enceinte et refermer aussitôt le robinet.
6. Replacer l'ensemble sur le plateau de la balance.

Observation : Que remarquez-vous ? .....

7. Mesurer la masse en fin d'expérience :  $m_2 =$  .....

Signature  
enseignant

8. Comparer (>, < ou =)  $m_1$  et  $m_2$  : .....

## CONCLUSION

Lors d'une transformation chimique, la masse des produits formés est-elle égale à la masse des réactifs consommés ?       Oui       Non