

Nom, prénom :	Chapitre 1 : Feuille de mémorisation
La chimie des boissons	

QUESTIONS

REPONSES

<input type="checkbox"/> 29. Décrire le test de reconnaissance du dioxyde de carbone.	<input type="checkbox"/> 29. En contact avec du dioxyde de carbone , l'eau de chaux qui est incolore se trouble
<input type="checkbox"/> 30. Quel gaz l'eau de chaux permet-elle d'identifier ?	<input type="checkbox"/> 30. Le dioxyde de carbone
<input type="checkbox"/> 31. Avec quoi peut-on mesurer l'acidité d'une solution ?	<input type="checkbox"/> 31. du papier pH
<input type="checkbox"/> 32. Quelle grandeur permet de déterminer si une solution est acide ou pas ?	<input type="checkbox"/> 32. Le pH
<input type="checkbox"/> 33. Pour quelles valeurs de pH une solution est-elle acide ?	<input type="checkbox"/> 33. Le pH doit être inférieur à 7 (valeur non comprise)
<input type="checkbox"/> 34. Plus le pH d'une solution est petit et plus cette solution est acide. Vrai ou faux	<input type="checkbox"/> 34. Vrai
<input type="checkbox"/> 35. Quelle grandeur faut-il calculer pour prévoir la densité d'une substances ?	<input type="checkbox"/> 35. Sa masse volumique
<input type="checkbox"/> 36. Quelle est le symbole de la masse volumique ?	<input type="checkbox"/> 36. rho ()
<input type="checkbox"/> 37. Quelle relation mathématique permet de calculer la masse volumique ?	<input type="checkbox"/> 37. $\rho = \frac{m}{v}$
<input type="checkbox"/> 38. A quoi correspond la masse volumique d'une substance ?	<input type="checkbox"/> 38. Elle correspond à la masse de substance par unité de volume.