

Q: En quelle masse sont les besoins quotidiens en vitamines ?	Q: Quels sont les deux types de vitamines ?	Q: Qu'est-ce qu'une vitamine liposoluble ?	Q: Qu'est-ce qu'une vitamine hydrosoluble ?
Q: Pourquoi la vitamine C est-elle hydrosoluble ?	Q: Comment s'appellent les liaisons entre OH et l'eau ?	Q: Qu'est-ce qu'un ionogramme sanguin ?	Q: Qu'est-ce que l'hypernatrémie ?
Q: À quoi est liée l'hypernatrémie ?	Q: Qu'est-ce qu'un titrage en chimie ?	Q: Quelle est l'espèce chimique dont on cherche la concentration lors d'un titrage ?	Q: Quelle espèce est dans la burette au titrage ?
Q: Quelle est l'espèce chimique dont on connaît la concentration lors d'un titrage ?	Q: Comment doser l'acide ascorbique ?	Q: Quelle est l'équation du dosage de la vitamine C ?	Q: Quelle relation écrire à l'équivalence lors du dosage de la vitamine C ?

Soluble dans l'eau, non stockée, éliminée par les urines.	Soluble dans les graisses, stockée dans foie et tissus graisseux.	Liposolubles (A, D, E, K) ou hydrosolubles (B, C).	En microgrammes ou milligrammes selon la vitamine considérée.
Concentration en sodium dans le sang supérieure à 145 mmol/L.	Dosage des principaux ions présents dans le sang humain.	Des liaisons hydrogène, souvent représentées par des pointillés.	Elle contient plusieurs groupes -OH polaires solubles dans l'eau.
La solution titrante, placée dans la burette.	L'espèce titrée, placée sous la burette.	Détermination de la concentration d'une espèce chimique en solution.	Souvent liée à une perte d'eau ou déshydratation.
$n(\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6) = n(\text{OH}^-)$ à l'équivalence.	$\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6 + \text{OH}^- \rightarrow \text{C}_6\text{H}_7\text{O}_6^- + \text{H}_2\text{O}.$	Par titrage avec une solution d'hydroxyde de sodium ($\text{Na}^+ + \text{OH}^-$).	On connaît la concentration de la solution titrante.

Q: Comment calculer la concentration de vitamine C ?	Q: Comment calculer une concentration massique à partir de la concentration molaire?	Q: Comment lit-on le volume à l'équivalence ?	

	<p>Sur les graduations de la burette, au moment du changement de couleur.</p>	<p>$C_m = C \times M$, avec M la masse molaire.</p>	<p>$C_a = C_b \times V_{b,eq} / V_a$, avec C_a la concentration cherchée, $V_{b,eq}$ est le volume équivalent.</p>