

Q: Qu'appelle-t-on une particule fine ?	Q: Pourquoi existe-t-il des valeurs limites pour ces particules fines ?	Q: Qui est responsable des émissions de particules fines ?	Q: Qu'est-ce que la traçabilité ?
Q: Pourquoi le rejet d'hormones dans les milieux aquatiques est-il dangereux ?	Q: Comment les hormones sont-elles éliminées ?	Q: Définir le temps de demi-vie.	Q: Quel est l'effet du dioxyde de carbone dans l'eau douce ou salée ?
Q: Quelle est l'espèce chimique dont la concentration mesure l'acidité d'un milieu ?	Q: Quel est l'impact d'une eau de mer acidifiée ?	Q: Quel est l'impact du dioxyde de soufre dans l'air ?	Q: Comment calculer la concentration en H_3O^+ à partir du pH ?
Q: Écrire l'équation de réaction entre CO_2 et H_2O .	Q: Écrire la réaction entre CO_3^{2-} des coquilles et H_3O^+ .	Q: Écrire l'équation du SO_2 avec l'eau.	Q: La dégradation des hormones est plus rapide dans quel milieu ?

C'est retracer le parcours d'une substance du producteur au consommateur.	Chauffage individuel, circulation, agriculture et industrie sont responsables.	Elles sont nocives : troubles respiratoires, cardiovasculaires et effets cancérigènes.	Une particule fine a un diamètre de quelques micromètres (µm).
Elle acidifie l'eau en faisant diminuer le pH.	Temps nécessaire pour diviser par deux la concentration d'une hormone.	Par absorption ou biodégradation selon les conditions du milieu.	Elles perturbent le système endocrinien même à faible dose.
$[H_3O^+] = 10^{-pH}$.	Le dioxyde de soufre cause les pluies acides.	Elle attaque les coquilles de mollusques et les coraux.	L'ion oxonium H_3O^+ indique l'acidité du milieu.
En milieu naturel aérobie (présence d'oxygène).	$SO_2 + H_2O \rightarrow HSO_3^- + H_3O^+$	$H_3O^+ + CO_3^{2-} \rightleftharpoons HCO_3^- + H_2O$	$CO_2 + H_2O \rightleftharpoons H_3O^+ + HCO_3^-$