

# Acide Phosphorique Composé Chimique Représentation Des Molécules Oxoacide Polyacide Chimie Inorganique Biochimie Acide Minéral Minerai Phosphate Phosphore By Frederic P Miller Agnes F Vandome John Mcbrewster

Histoire de la magie by liphas Lvi Magie Paranormal. allesebook de. poss aromatiques. Full text of Trait de chimie anique. Seul sur Mars Pomme de terre Sol pdologie. download freedict. Procds dobtention et positions nutritionnelles des. 0 814 327 Federal Council. online book library. Pathologies respiratoires aigus et subaigus dorigine. Full text of Journal de pharmacie et de chimie Volume 23. 510 710 Federal Council. download freedict. Le Live Marseille aller dans les plus grandes soires. Les alcools Lyce Faidherbe de Lille.

Copyright : [Discover our free PDF eBook collection and acquire new expertise](#)

Ce contenu est une compilation d'articles de l'encyclopédie libre Wikipedia. L'acide phosphorique est un composé chimique de formule  $H_3PO_4$ . C'est un oxoacide trifonctionnel (triacide) important en chimie minérale et fondamental en biochimie. Il s'agit d'un acide minéral obtenu par traitement du minerai de phosphate ou par combustion du phosphore. À température ambiante, l'acide phosphorique est un solide cristallin de densité 1,83, qui fond à  $42,35\text{ }^\circ\text{C}$ . Il constitue la matière première de base pour la production de phosphates (ou sels phosphatés). Il s'agit d'un triacide minéral capable de céder trois protons en formant successivement trois bases conjuguées : dihydrogénophosphate  $H_2PO_4^-$ , hydrogénophosphate  $HPO_4^{2-}$ , et orthophosphate  $PO_4^{3-}$ , avec les constantes d'équilibres suivantes :  $H_3PO_4(s) + H_2O(l) \rightleftharpoons H_2PO_4^-(aq) + H_3O^+(aq)$ ,  $K_{a1} = 7,25 \times 10^{-3}$ ,  $pK_{a1} = 2,12$ .  $H_2PO_4^-(aq) + H_2O(l) \rightleftharpoons HPO_4^{2-}(aq) + H_3O^+(aq)$ ,  $K_{a2} = 6,31 \times 10^{-8}$ ,  $pK_{a2} = 7,21$ .  $HPO_4^{2-}(aq) + H_2O(l) \rightleftharpoons PO_4^{3-}(aq) + H_3O^+(aq)$ ,

