



I'm not robot



**I am not robot!**

+ NO<sub>3</sub><sup>-</sup> base conj. Ecrire la réaction entre les deux (c'est la R.P.) et calculer sa constante K. La R.P. n'est pas quantitative (K << 1). C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CO<sub>2</sub>H + NH<sub>2</sub>OH C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>CO<sub>2</sub><sup>-</sup> + NH<sub>3</sub>OH + acide base b. a. c) H<sub>2</sub>O base + HCOOH acide HCOO<sup>-</sup> base conj. Simplifier l'équation. Chapitre Réactions acido-basiques Exercices Corrigé Exercice Couples acide/base Oui, ces réactions correspondent au transfert d'un ion H<sup>+</sup> entre réactifs. Plan de la fiche: OAS\_AD ("Native"); Exercice Exercice Exercice Exercice Exercice Exercice Exercice Exercice Ex[H<sub>3</sub>O Les acides et les bases Corrigés des exercices F2School. b. C<sub>2</sub> = -4 mol.L<sup>-1</sup> d'acide nitrique (acide nitrique: monoacide fort) Lycée Denis-de-Rougemont OS Chimie Corrigé Acides-Bases Acides-bases Acides et bases conjuguées Donnez la base conjuguée de chaque acide ci-dessous: a) HNO<sub>3</sub> c) H<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> b) CH<sub>2</sub>ClCOOH d) H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub><sup>-</sup> Réponses: a) NO<sub>3</sub><sup>-</sup> c) H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub><sup>-</sup> b) CH<sub>2</sub>ClCOO<sup>-</sup> d) HPO<sub>4</sub><sup>2-</sup> Indiquez le couple acide base conjugué dans les Exercices sur les acides et les bases: corrections Exercice Désignez l'acide, la base, l'acide conjugué et la base conjuguée dans les réactions ci-dessous. Les produits sont le On considère l'acide éthanóique (ou acide acétique) et l'ammoniac Quelles sont les espèces conjuguées de l'acide éthanóique d'une part et de l'ammoniac d'autre part? Ceux qui sont des bases selon Brønsted. c) L'équation qui traduit une réaction acide-base de l'eau est. b) NB: Les exercices corrigés ici sont les exercices proposés durant les séances de cours. Vos résultats en ligne. F<sup>-</sup>; NH<sub>4</sub><sup>+</sup>; O<sub>2</sub>; HSO<sub>4</sub><sup>-</sup>; CH<sub>3</sub>NH<sub>3</sub><sup>+</sup>; H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub><sup>-</sup>; H<sup>-</sup> et HS<sup>-</sup> Exercice N° Réactions acido-basiques mettant en jeu l'ammoniac». Ceux qui, selon les conditions, peuvent être des acides ou des bases selon Brønsted. b) NH<sub>3</sub> base + H<sub>2</sub>O acide NH<sub>4</sub><sup>+</sup> + acide conj. On fait une dilution. l'équation de la réaction qui se produit entre ces deux espèces. 3) Quelle est la composition, en concentrations, de la solution obtenue lorsqu'on introduit des quantités n<sub>1</sub>=12 quantité non négligeable avant réaction pK<sub>a</sub> HO H<sub>2</sub>O A1-A2-A1H A2H H<sub>2</sub>O H<sub>3</sub>O Base de + en + forte + Acide de + en + fort Repérer parmi les espèces soulignées l'acide le plus fort et la base la plus forte. + H<sub>3</sub>O Acides-bases Acides et bases de Brønsted Parmi les ions ci-dessous, indiquez: Ceux qui sont des acides selon Brønsted. Les corrections données sont des corrections plus détaillées que celles fournies durant l'exercice. Acide base et pH Exercices corrigés. Plan de la fiche: Exercice Exercice Exercice Exercice Exercice ExL'ion hydrogénéocarbonate HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>(aq) Équilibre acide base le cours. Justifier Le pK<sub>a</sub> du couple ion ammonium /ammoniac NH<sub>4</sub><sup>+</sup>/NH<sub>3</sub> est 9, La constante K<sub>a</sub> d'acidité du couple a pour expression! "#! Corrigé) On parle de pluies acides car le pH est inférieur à) Les réactifs sont les ions hydrogène et le fer. 7. Exercice pH La base du couple réagit avec l'acide du couple selon la réaction d'équation. Indiquez le couple acide base conjugué dans les réactions suivantes: a) C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>COOH + H<sub>2</sub>O H<sub>3</sub>O<sup>+</sup> + C<sub>6</sub>H<sub>5</sub>COO<sup>-</sup> b) CH<sub>3</sub>NH<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>O CH<sub>3</sub>NH<sub>3</sub><sup>+</sup> + OH<sup>-</sup> c) HCOOH + H<sub>2</sub>O. PDF. Exercice On réalise la dissolution dans l'eau des composés suivants C<sub>1</sub> = -4 mol.L<sup>-1</sup> d'acide sulfurique (considéré comme un diacide fort, la basicité de SO<sub>2</sub><sup>-</sup> est ignorée dans cet exercice). Corrigé) Le sucre ne permet pas de rendre la solution moins acide, elle modifie le goût mais pas le pH) Pour rendre le jus moins acide, il faut ajouter de l'eau. + OH<sup>-</sup> base conj. HF + ClO<sub>2</sub><sup>-</sup> → HClO<sub>2</sub> acide base 3 Tle STL – SPCL Chimie et développement durable Fiche d'exercices Chapitre Acides et bases Chapitre Acides et bases Exercices EXERCICE VRAI / FAUX Cocher la (ou les) réponse(s) exacte(s). a. Ecrire les couples acido-basiques correspondants Ecrire l'équation de la réaction de l'acide éthanóique avec l'eau A l'aide des demi-équations acido C<sub>6</sub>H<sub>8</sub>O<sub>6</sub> + NH<sub>3</sub> C<sub>6</sub>H<sub>7</sub>O<sub>6</sub><sup>-</sup> + NH<sub>4</sub><sup>+</sup> acide base c. si que, mettant en jeu l'acide acétique CH<sub>3</sub>COOH et la base ammoniac 2) En déduire. a) HNO<sub>3</sub> acide + H<sub>2</sub>O base H<sub>3</sub>O<sup>+</sup> + acide conj.