

<p>FLASHCARD 1</p> <p>Qu'est-ce qu'une solution acide ?</p> <p>CHAPITRE 4</p>	<p>FLASHCARD 2</p> <p>Nommer quelques solutions acides.</p> <p>CHAPITRE 4</p>	<p>FLASHCARD 3</p> <p>Qu'est-ce qu'une solution basique ?</p> <p>CHAPITRE 4</p>	<p>FLASHCARD 4</p> <p>Nommer quelques solutions basiques.</p> <p>CHAPITRE 4</p>
<p>FLASHCARD 5</p> <p>Qu'est-ce qu'une solution neutre ?</p> <p>CHAPITRE 4</p>	<p>FLASHCARD 6</p> <p>Nommer une solution neutre.</p> <p>CHAPITRE 4</p>	<p>FLASHCARD 7</p> <p>À quoi correspond le pH, quel est son unité et quelle est son échelle ?</p> <p>CHAPITRE 4</p>	<p>FLASHCARD 8</p> <p>Citer 2 méthodes permettant de mesurer le pH.</p> <p>CHAPITRE 4</p>
<p>FLASHCARD 9</p> <p>Définir une dilution.</p> <p>CHAPITRE 4</p>	<p>FLASHCARD 10</p> <p>Comment évolue le pH lors d'une dilution ?</p> <p>CHAPITRE 4</p>	<p>FLASHCARD 11</p> <p>Qu'est-ce qu'une réaction acido-basique ?</p> <p>CHAPITRE 4</p>	<p>FLASHCARD 12</p> <p>Qu'est-ce que la corrosion ?</p> <p>CHAPITRE 4</p>
<p>FLASHCARD 13</p> <p>Quels sont les produits de la corrosion du fer et du cuivre ?</p> <p>CHAPITRE 4</p>	<p>FLASHCARD 14</p> <p>Pourquoi l'or est-il considéré comme inaltérable ?</p> <p>CHAPITRE 4</p>	<p>FLASHCARD 15</p> <p>Quelle est l'équation chimique de la réaction entre le fer et l'acide chlorhydrique ?</p> <p>CHAPITRE 4</p>	<p>FLASHCARD 16</p> <p>Que sont les espèces spectatrices dans une réaction chimique ?</p> <p>CHAPITRE 4</p>

<p>L'eau de javel, ou une solution de bicarbonate de soude. Le sang est légèrement basique.</p>	<p>Une solution basique contient plus d'ions hydroxyde (HO^-) que d'ions hydrogène (H^+).</p>	<p>Le jus de citron, le vinaigre, ou le coca-cola.</p>	<p>Une solution acide contient plus d'ions hydrogène (H^+) que d'ions hydroxyde (HO^-).</p>
<p>On peut mesurer le pH à l'aide:</p> <ul style="list-style-type: none"> • de papier pH; • d'un pH-mètre. 	<p>Le pH indique si une solution est acide, basique ou neutre. Il n'a pas d'unité. Il est mesuré sur une échelle allant de 0 à 14 : pH < 7 (acide), pH = 7 (neutre), pH > 7 (basique).</p>	<p>L'eau distillée.</p>	<p>Une solution neutre contient autant d'ions hydrogène (H^+) que d'ions hydroxyde (HO^-).</p>
<p>La corrosion est l'altération d'un matériau par réaction chimique avec un oxydant comme le dioxygène (O_2) ou les ions H^+.</p>	<p>Une réaction entre un acide et une base, comme pour la réaction entre les ions hydrogène et hydroxyde, selon l'équation :</p> $\text{H}^+_{(\text{aq})} + \text{HO}^-_{(\text{aq})} \longrightarrow \text{H}_2\text{O}_{(1)}$	<p>Le pH d'une solution acide ou basique se rapproche de 7 lorsqu'elle est diluée.</p>	<p>La dilution consiste à augmenter la quantité de solvant présent dans une solution, les espèces chimiques dissoutes (soluté) restant inchangées.</p>
<p>Ce sont des espèces qui ne participent pas à la réaction chimique.</p>	$2\text{H}^+_{(\text{aq})} + \text{Fe}_{(\text{s})} \longrightarrow \text{H}_{2(\text{g})} + \text{Fe}^{2+}_{(\text{aq})}$	<p>L'or ne subit pas de corrosion car il est insensible aux attaques de l'air et de ses constituants.</p>	<p>La corrosion du fer produit de la rouille, et celle du cuivre produit du vert-de-gris.</p>