

Solution ionique et concentration

<p>CuSO₄ est l'écriture : ①</p> <p>● d'un solide ● d'une solution ● d'un ion</p>	<p>(Ba²⁺(aq) + 2 Cl⁻(aq)) (14)</p>
<p>Le sulfate de cuivre est un cristal soluble dans l'eau, écrivez son équation de dissolution. ②</p>	<p>Il se forme une mole d'ions cuivre et une mole d'ions sulfate quand il se dissout une mole de sulfate de cuivre. (5)</p>
<p>Comment se note la concentration de la solution ? ③</p> <p>● c(CuSO₄) ● c(Cu²⁺) ● c(Cu²⁺ + SO₄²⁻)</p>	<p>c(CuSO₄) = [Cu²⁺] = [SO₄²⁻] (4)</p>
<p>Comment se notent les concentrations en ions cuivre II et sulfate. ④</p>	<p>BaCl₂(s) → Ba²⁺(aq) + 2 Cl⁻(aq) (9)</p>
<p>Quand une mole de sulfate de cuivre se dissout, quelles sont les quantités de matière en ions cuivre et sulfate ? ⑤</p>	<p>(2 Na⁺(aq) + SO₄²⁻(aq)) ... la moitié de celle des ions sodium. ... égale à celle de la solution. (15)</p>
<p>Trouvez une relation entre les quantités de matière de sulfate de cuivre solide dissout, des ions cuivre et des ions sulfate. ⑥</p>	<p>[Cl⁻] = 2 [Ba²⁺] (14)</p>
<p>Ecrivez la relation entre les concentrations de la solution et des ions en respectant les notations. ⑦</p>	<p>[Al³⁺] = 2c(Al₂(SO₄)₃) = 1,2 mol.L⁻¹ [SO₄²⁻] = 3c(Al₂(SO₄)₃) = 1,8 mol.L⁻¹ (16)</p>
<p>Justifiez que la concentration des ions cuivre soit égale à celle des ions sulfate et égale à la concentration de la solution. ⑧</p>	<p>CuSO₄(s) → Cu²⁺(aq) + SO₄²⁻(aq) (2)</p>
<p>Ecrivez l'équation de dissolution du chlorure de baryum. ⑨</p>	<p>CuSO₄(s) est l'écriture d'un solide. (1)</p>
<p>Ecrivez la formule ionique de la solution. ⑩</p>	<p>c(CuSO₄) (3)</p>
<p>Quel ion est en quantité double par rapport à l'autre ? ⑪</p>	<p>[Cu²⁺] et [SO₄²⁻] (4)</p>
<p>Quel ion a la même concentration que la solution ? ⑫</p>	<p>L'ion baryum avec : c(BaCl₂) = [Ba²⁺] (12)</p>
<p>Exprimez la concentration de la solution en fonction de celle des ions chlorure. ⑬</p>	<p>Il y a deux fois plus d'ions chlorure de d'ions baryum. (11)</p>
<p>Exprimez la concentration des ions chlorure en fonction de celle des ions baryum. ⑭</p>	<p>c(BaCl₂) = [Cl⁻] / 2 (13)</p>
<p><i>Cochez les bonnes réponses.</i> ⑮ Dans une solution de sulfate de sodium, la concentration des ions sulfate est : <input type="checkbox"/> le double de celle des ions sodium. <input type="checkbox"/> la moitié de celle des ions sodium. <input type="checkbox"/> égale à celle des ions sodium. <input type="checkbox"/> le double de celle de la solution. <input type="checkbox"/> la moitié de celle de la solution. <input type="checkbox"/> égale à celle de la solution.</p>	<p>Dans la solution, il y a un ion cuivre pour un ion sulfate donc leurs quantités et leurs concentrations sont égales et égale à celle de la solution. (8)</p>
<p>Une solution de sulfate d'aluminium a une concentration de 0,6 mol.L⁻¹. Quelles sont les concentrations en ions Al³⁺ et SO₄²⁻ ? ⑯</p>	<p>n(CuSO₄) = n(Cu²⁺) = n(SO₄²⁻) (5)</p>