

LISTA DE EXERCÍCIOS – REAÇÕES INORGÂNICAS COM SAIS

Professor Anderson Dino

TABELA DE SOLUBILIDADE DOS SAIS EM ÁGUA		
ÂNIONS	REGRA GERAL	EXCEÇÕES
NO ₃ ⁻ e ClO ₃ ⁻	Solúveis	Nenhuma
Cl ⁻ , Br ⁻ e I ⁻	Solúveis	Ag ⁺ , Pb ²⁺ e Hg ₂ ²⁺
SO ₄ ²⁻	Solúveis	Ba ⁺ , Ca ²⁺ , Sr ²⁺ , Pb ²⁺
S ²⁻	Insolúveis	IA ⁺ , IIA ²⁺ e NH ₄ ⁺
Demais	Insolúveis	IA ⁺ e NH ₄ ⁺

01. (AQ) Escreva a reação entre uma solução aquosa de cloreto de sódio e uma solução aquosa de nitrato de prata indicando o precipitado formado.

02. (AQ) Escreva a reação entre uma solução aquosa de sulfeto de cálcio e uma solução aquosa de nitrato de chumbo (II) indicando o precipitado formado.

03. (AQ) Escreva a reação entre uma solução aquosa de sulfato de cobre (II) e uma solução aquosa de cloreto de cálcio indicando o precipitado formado.

04. (AQ) Escreva a reação entre uma solução aquosa de sulfato de sódio e uma solução aquosa de cloreto de bário indicando o precipitado formado.

05. (AQ) Escreva a reação entre uma solução aquosa de nitrato de chumbo (II) e uma solução aquosa de brometo de potássio indicando o precipitado formado.

06. (AQ) Escreva a reação entre uma solução aquosa de clorato de cálcio e uma solução aquosa de sulfato de sódio indicando o precipitado formado.

07. (AQ) Escreva a reação entre uma solução aquosa de

clorato de chumbo (II) e uma solução aquosa de iodeto de sódio indicando o precipitado formado.

08. (AQ) Escreva a reação entre uma solução aquosa de carbonato de sódio e uma solução aquosa de sulfato de cobre (II) indicando o precipitado formado.

09. (AQ) Escreva a reação entre uma solução aquosa de nitrato de prata e uma solução aquosa de brometo de sódio indicando o precipitado formado.

10. (AQ) Escreva a reação entre uma solução aquosa de bicarbonato de sódio e uma solução aquosa de clorato de prata indicando o precipitado formado.

11. (AQ) Escreva a reação entre uma solução aquosa de nitrato de ferro (II) e uma solução aquosa de sulfeto de sódio indicando o precipitado formado.

12. (AQ) Escreva a reação entre uma solução aquosa de nitrato de alumínio e uma solução aquosa de carbonato de sódio indicando o precipitado formado.

13. (AQ) Escreva a reação entre uma solução aquosa de cloreto de amônio e uma solução aquosa de clorato de prata indicando o precipitado formado.

14. (AQ) Escreva a reação entre uma solução aquosa de carbonato de potássio e uma solução aquosa de iodeto de ferro (III) indicando o precipitado formado.

15. (AQ) Escreva a reação entre uma solução aquosa de nitrato de prata e uma solução aquosa de fosfato de sódio indicando o precipitado formado.

16. (AQ) Escreva a reação entre uma solução aquosa de sulfato de cobre (II) e uma solução aquosa de nitrato de chumbo (II) indicando o precipitado formado.

GABARITO

