

Activate Windows
Go to Settings to activate Windows.

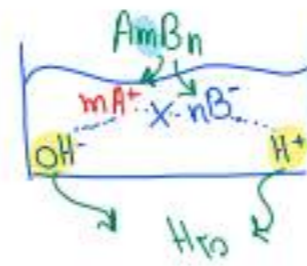
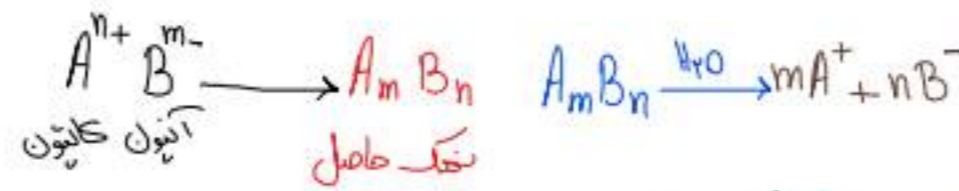
$5S - 15P - 7N - 11H - 4C$
 تعداد پروتون تعداد حل الکترون تعداد الکترون لایه ظرفیت
 $NH_4^+ \quad [(1 \times 5) + (4 \times 1)] - (+) = 10$ $(1 \times 7) + (4 \times 1) = 11$
 $SO_4^{2-} \quad [(1 \times 6) + (4 \times 6)] - (-2) = 32$ $4 \times 8 - (-2) = 30$ $(1 \times 16) + (4 \times 8) = 48$
 $H_3PO_4 \quad [(3 \times 1) + (1 \times 5) + (4 \times 6)] - 0 = 32$ $5 \times 2 - (0) = 10$ $(3 \times 1) + (1 \times 5) + (4 \times 8) = 41$

ناهلول در آب (رسوب) ← یون در آب
 تشکیل نمی دهند
 حلول در آب ← یون در آب تشکیل می دهند
 اختلال

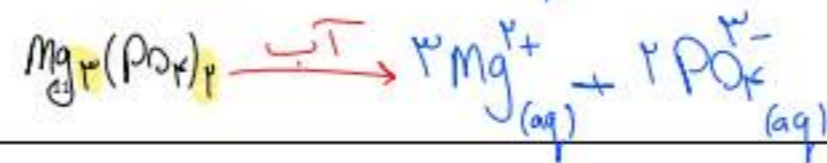
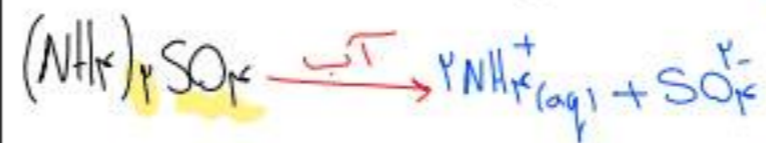
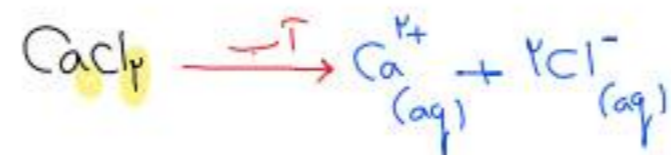
معادله اختلال نمک های محلول در آب:

Activate Windows
Go to Settings to activate Windows.

معادله انحلال نمک های محلول در آب:



مثال: معادله انحلال نمک های زیر را بنویسید؟



Activate Windows
Go to Settings to activate Windows.

در ساختار لوویس $(NH_4)_2SO_4$ ^{ترکیب یونی} NH_4^+ ^{کاتیون} و SO_4^{2-} ^{آنیون}

الف) چند جفت یونی (پیوند استرالی) وجود دارد؟

$[H-N(H)_3]^+$ → جفت یونی $3 \times 2 = 6$ جفت نایونی $5 \times 2 = 10$

ب) چند جفت نایونی وجود دارد؟

$[O=S(O)_2O]^{2-}$ → جفت یونی 4 جفت نایونی 12

$(NH_4)_2SO_4$

ذرات در یون ها

- الکترون لایه ظرفیت
- الکترون
- پروتون

مجموع (عدد اتمی هر اتم \times تعداد اتم) $(7N - 8O)$

بار - (بار) - (عدد اتمی \times تعداد اتم) $(P) - (بار)$

$NO_3^+ \rightarrow [7(1) + 6(3)] - (+1) = 19$

$NO_3^+ \rightarrow [7(1) + 6(3)] - (+1) = 19$

$NO_3^+ \rightarrow [7(1) + 6(3)] - (+1) = 19$

Activate Windows
Go to Settings to activate Windows.