О каком веществе идёт речь?

У травоядных животных потребность в этом веществе велика.

Меланезийцы каждое утро пили морскую воду, в Новой Зеландии пищу запивали морской водой, в Северной Америке индейские племена высушивали морскую капусту и добавляли её в пищу.

СОЛИ

в свете теории электролитической диссоциации

Соли – это сложные вещества,которые в водном растворе диссоциируют на ионы металла и кислотного остатка.

Na Cl

Ион металла

Кислотный остаток

K_3PO_4

Ион металла

Кислотный остаток

СОЛИ

$Na^{+}OH^{-}$ → $NaCl$ ← $H^{+}Cl^{-}$

К какому классу относятся вещества:

1. $MgCO_3$

2. $NaHSO_4$

3. $Al(OH)Cl_2$

Соли

- **При диссоциации растворимых средних солей образуются катионы металлов и анионы кислотных остатков.** В жидком виде все расплавленные соли существуют в виде катионов и анионов.
- $KBr = K^+ + Br^-$
- $Ca(NO_3)_2 =$
- $Li_2SO_4 =$

Соли

- Соли, которые при диссоциации образуют, кроме катиона металла, и катион водорода H^+ (ион гидроксония). Такие соли называют **кислыми солями**.
- **$NaHSO_4 = Na^+ + HSO_4^-$ $HSO_4^- = H^+ + SO_4^{2-}$**
- **$KHCO_3 =$**

Соли

Основные соли при диссоциации образуют, кроме кислотного остатка, ещё и гидроксид-анионы OH^-:

- $Ca(OH)Cl = Ca(OH)^+ + Cl^-$
- $Ca(OH)^+ = Ca^{2+} + OH^-$

- $Mg(OH)NO_3 =$

Будьте осторожны

- Тело человека содержит растворы электролитов: в цитоплазме клеток, в межклеточной жидкости, в крови растворены соли натрия, калия и кальция. По этой причине тело человека проводит электрический ток. Прохождение через тело тока силой всего 0,1 ампера может быть смертельным!