



Projeto Desafio do Trimestre

TURMAS DE MEDICINA

QUÍMICA

De acordo com a Organização Mundial da Saúde (OMS), nas últimas duas décadas, ocorreu globalmente expressiva redução na mortalidade por diarreias infecciosas em crianças com idade inferior a cinco anos. Para exemplificar, em 1982 ocorreram 5 milhões de mortes por doença diarreica, em 1991 foram 3,5 milhões, em 2001 morreram 2,5 milhões e, finalmente, em 2011 ocorreram 1,5 milhão de mortes no ano. Deve ser destacado, no entanto, que algumas doenças que poderiam ser prevenidas continuam sendo responsáveis por mortes de lactentes e pré-escolares. Cerca de 30% desses óbitos antes dos cinco anos ocorrem devido à pneumonia e diarreia.

Após ser estabelecido o diagnóstico, conforme as definições apresentadas acima, e realizado exame físico completo com definição do estado de hidratação, deve ser seguido o esquema clássico de tratamento, distribuído em três categorias segundo a presença ou não de desidratação. O tratamento da desidratação é realizado com a terapia de reidratação oral, que utiliza medicamentos hidratantes como a solução aquosa que apresenta a bula a seguir:

Solução Hidratante Oral Uso pediátrico e adulto

Composição da solução

Cada $m\ell$ contém:

cloreto de sódio	2,34mg
cloreto de potássio	1,49mg
citrato de sódio	1,96mg
glicose	19,83mg
veículo aromatizado q.s.p.	1 $m\ell$

Considerando essas informações, calcule a concentração de íons cloreto, $Cl^-_{(aq)}$, em mol/L, na solução aquosa. Apresente um argumento que justifique o uso da solução hidratante para a reposição de eletrólitos no organismo.

NOME: _____

DATA: ____/____/2018

TURMA: _____

UNIDADE: VV JP PC

DISCIPLINA: _____

Nota: 

RESOLUÇÃO