

Principal anion du compartiment extracellulaire de l'organisme

Le chlore est un électrolyte. Combiné avec le sodium, c'est le "sel" trouvé dans la nature (chlorure de sodium). Le chlore est important pour maintenir l'équilibre acido-basique de l'organisme et pour maintenir avec le sodium des concentrations normales en eau.

Indications

Le dosage du chlorure est souvent associé au dosage du sodium et fait partie principalement des bilans suivants : bilan habituel de réanimation, en cas de déshydratation, déséquilibre acido-basique, coma diabétique ou insuffisance rénale

Son dosage est rarement dissocié de ceux du sodium et du potassium, ces trois paramètres sont quantitativement les trois paramètres principaux du ionogramme plasmatique.

www.fiches-ide.com

Hyperchlorémie

Taux de chlorure élevé

- ❖ Conséquence de l'acidose métabolique par fuite de bicarbonate (ex : insuffisance rénale)
- ❖ Conséquence d'une diminution de la quantité d'eau (déshydratation) : pertes digestives, diminution d'apport hydrique, perte d'eau importante, sudation.
- ❖ Conséquence d'une surcharge en sodium (hypernatrémie).
- ❖ Alcalose respiratoire (due à une ventilation excessive, ex : spasmophilie).

CHLORURE (Cl)

Valeurs de référence : 98 - 108 mmol/L

www.fiches-ide.com

Tube pour le prélèvement

Tube vert

Tube hépariné + lithium (héparinate de lithium)



Le chlore se trouve dans l'alimentation sous forme de chlorure de sodium (NaCl), donc le sel de cuisine et tous les aliments salés.

Dans l'organisme, il est sous forme dissoute.

Hypochlorémie

Taux de chlorure abaissé

- ❖ Conséquence d'un déficit d'apport de sodium : pertes digestives (vomissements, diarrhées) ou rénales
- ❖ Conséquence d'une augmentation de la quantité d'eau (hyperhydratation) : insuffisance cardiaque, rénale, hépatique ou œdèmes
- ❖ Hyponatrémie de dilution
- ❖ Alcalose métabolique (perte de liquide acide)
- ❖ Acidose respiratoire (maladies chroniques respiratoires)
- ❖ Rétention plasmatique d'anions organiques (lactate, corps cétoniques, etc...)