

Aqualyte

Électrolytes en solution orale



Pour stabiliser l'équilibre entre l'eau et les électrolytes dans l'organisme

- ✓ Indiqué pour les animaux déshydratés
- ✓ En cas de déficit en électrolytes
- ✓ Aide à la récupération en cas de choc
- ✓ Restaure la fonction rénale
- ✓ Maintient l'homéostasie

Combinaison puissante de sels minéraux

- ✓ Concentration élevée de chlorure de sodium, de potassium et de magnésium
- ✓ Facile à assimiler
- ✓ Très apprécié
- ✓ Facilite l'ingestion

Facile à utiliser

- ✓ Les animaux l'acceptent bien
- ✓ Conditionnements de 150 ml et 1 litre





L'homéostasie électrolytique

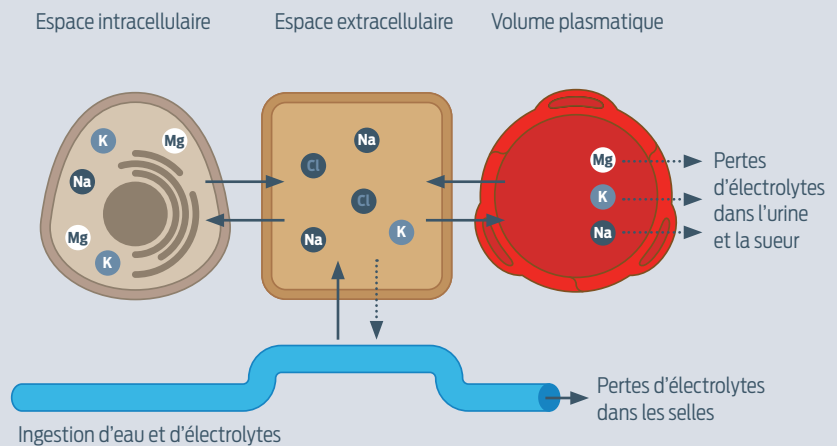
Le **sodium** est le principal cation extracellulaire et se trouve associé au chlore et au bicarbonate. Sa fonction consiste à réguler l'équilibre acide-base, maintenir la pression osmotique des liquides et préserver l'excitabilité et la perméabilité cellulaire.

Le **potassium** est le principal cation intracellulaire. Il est indispensable à l'activité musculaire, notamment concernant le muscle cardiaque et participe avec le sodium au maintien de la pression osmotique des liquides et de l'équilibre acide-base.

Le **chlorure** (Cl^-) est le principal ion négatif dans le liquide extracellulaire du corps et sa fonction primordiale est de maintenir la neutralité électrique, principalement en contrepartie de l'ion sodium. Fréquemment, les changements du taux de chlorure accompagnent les pertes et les excès de sodium, magnésium. Presque la moitié du magnésium se trouve dans les os, il a un rôle structurel (comme le calcium et le phosphate). Dans les tissus, le magnésium est l'électrolyte intracellulaire le plus abondant, après le potassium.

Le **magnésium** est essentiel pour tous les processus biochimiques ; par exemple la synthèse et l'utilisation de l'ATP (la principale source d'énergie pour toutes les cellules).

Maintien de l'équilibre des sels entre le milieu intracellulaire, riche en potassium et en magnésium et le milieu extracellulaire, riche en sodium



COMPOSITION

| | |
|----------------------------|--------|
| Chlorure de potassium..... | 3,92 % |
| Chlorure de sodium..... | 3,51 % |
| Chlorure de magnésium..... | 0,88 % |

Excipient : Eau

Composition analytique :

| | |
|---------------------------|---------|
| Humidité..... | 96 % |
| Cendres brutes..... | 7,5 % |
| Chlorures..... | 4,657 % |
| Potassium..... | 2,061 % |
| Sodium..... | 1,382 % |
| Magnésium..... | 0,225 % |
| Hydrates de carbone..... | 0 % |
| Protéine brute..... | 0 % |
| Matière grasse brute..... | 0 % |
| Cellulose brute..... | 0 % |

INDICATIONS

Aqualyte permet de stabiliser l'équilibre d'eau et d'électrolytes.

- Prévention, traitement et guérison des diarrhées.
- Carence en électrolytes.
- Chez les animaux déshydratés, choqués ou victimes d'un malaise.

POSOLOGIE ET VOIE D'ADMINISTRATION

Administration orale dans l'eau de boisson pendant 1 à 7 jours (1 à 3 jours en cas d'administration en tant qu'unique nourriture).

0,1 ml par litre d'eau de boisson.

UTILISATION DURANT LA GESTATION ET L'ALLAITEMENT

Peut être utilisé pendant la gestation et l'allaitement.

PRÉCAUTIONS SPÉCIFIQUES DE CONSERVATION

À conserver dans un endroit frais et sec, à une température inférieure à 25 °C, à l'abri de la lumière.

Durée de conservation : 2 ans stocké dans son emballage d'origine fermé.

PRÉSENTATIONS

Bouteilles de 150 ml et 1 litre.

Bidon de 5 litres

αESP-08100341