

Earle's balanced salts 10X  
w/o Sodium Bicarbonate

**N° de catalogue :** X0112

**pH théorique :**  $4.2 \pm 0.5$

**Osmolarité :** >1600 mOsm/l

**Couleur :** Jaune

**Conditions de stockage :** Température ambiante

**Durée de vie :** 48 mois

**Tests de Stérilité :**

- Bactéries dans des conditions aérobies et anaérobies
- Levures et champignons

**Endotoxines :** <1 EU/ml

**Composition :** Diffusé sur le site internet, également disponible sur demande

**Recommandation d'utilisation :**

Manipuler ce réactif dans des conditions aseptiques.

Le produit est destiné à un usage in vitro en laboratoire uniquement, ne pas en faire un usage thérapeutique, humain ou vétérinaire.

**Descriptions :**

L'utilisation pour la première fois d'une solution saline équilibrée pour la culture de tissus est attribuée à Sydney Ringer (1885). Il a développé une solution de sels inorganiques pour maintenir la contractilité des tissus cardiaques de mammifères. Depuis cette époque, de nombreuses autres solutions salines ont été développées pour la culture de tissus. Le rôle des solutions salines équilibrées sont multiples :

- solution de transport, dilution, irrigation pour maintenir la pression osmotique intra et extra-cellulaire
- solution fournissant l'eau et certains ions inorganiques pour le métabolisme cellulaire
- solution qui associé à un sucre comme le glucose, fournit la principale source d'énergie pour le métabolisme cellulaire
- solution tampon pour maintenir un milieu dans les conditions de pH physiologique (7.2-7.6)

**Utilisation :**

Les compléments, comme les antibiotiques doivent être ajoutés comme des compléments stériles à cette solution. Les conditions de stockage et la durée de vie des produits supplémentés seront affectées par la nature des compléments.

Utiliser cette solution au 1 :10 .

Ajouter 2.2 g/l de sodium bicarbonate (cat. : P2060) ou 29.3 ml/l de solution de sodium bicarbonate à 7.5% (cat. : L0680) à la solution 1X avant utilisation.

**Signes de détérioration :**

La solution doit être claire et sans particules ou flocons.

Ne pas utiliser la solution si elle n'est pas limpide ou si elle contient des précipités.

D'autres preuves de détérioration peuvent être un changement de couleur ou une dégradation des caractéristiques physiques ou des performances de la solution.