

Solutés injectables I.V

Une solution est *ISOtonique* si son osmolarité est proche de celle du sérum sanguin (240 à 340 mOsm/L)

Une solution est *HYPOTonique* si son osmolarité est plus basse que celle du sérum

Une solution est *HYPERtonique* si son osmolarité est plus haute que celle du sérum

Solutés	Exemples	Remarques
<i>ISOtonique</i>	Glucose à 5% (280 mOsm/L) NaCl à 0,9% (308 mOsm/L) Ringer (310 mOsm/L) Ringer Lactate (280 mOsm/L) Bicarbonate de sodium à 1,4% Albumine 4% ou 5% (308 mOsm/L)	Prévention des états de déshydratation Voie IV périphérique ou centrale, voie SC possible
<i>HYPOTonique</i>	Glucose à 2,5% (140 mOsm/l)	Réhydratation des patients au cours des états hyperosmolaires
<i>HYPERtonique</i>	Glucose à 10% (560 mOsm/L) Glucose à 15% (840 mOsm/L) Glucose à 20% (1120 mOsm/L) Glucose à 30% (1680 mOsm/L) NaCl 10% (3418 mOsm/L) Bicarbonate de sodium à 4,2% Albumine 20%	Solutés d'osmolarité supérieure à 800 mOsm/L : voie IV centrale . Administration par pompe électrique pour une vitesse régulière et débit de perfusion précis. Ils sont indiqués en cas d'hypoglycémie sévère (glucose), en cas de déshydratation extracellulaire (NaCl) et d'hypovolémie