**Corrigé type**

 **Réponse N° 1 :**

- Le processus de sodisation est la saturation progressive du complexe argilo- humique par l'ion Na+. Ce dernier se manifeste généralement grâce à une nappe très salée assez proche de la surface.

-L'alcalinisation est le processus par lequel la teneur en Na échangeable d'un sol augmente par fixation sur le complexe absorbant .la précipitation rapide des carbonates de calcium et du magnésium permet aux ions Na de se fixer sur le complexe absorbant, les teneurs de Na+ et K+ du sol provenant des sels alcalins (carbonates et sulfates) amènent à l’élévation des pH (valeurs supérieures à 8).

 **Réponse N° 2 :**

 Le facies salin indique la nature des sels qui compose un extrait salé (chloruré, sulfaté, carbonaté, ou bicarbonaté).

**Réponse N° 3 :**

 La relation empirique entre la conductivité électrique et la pression osmotique :

 CE (en mmhos /cm)= K .PO ou K dépend de la nature des sels

**Réponse N° 4 :**

 Les paramètres utilisés dans la prévision d’une salinisation sont :

 -les teneurs en sulfates et chlorures du sol ou le rapport de Cl-/SO4- -détermine la D2

 - les teneurs en sulfates et chlorures des eaux souterraines ou le rapport de Cl- /SO4- -détermine la D1

 D2 /D1 < a 1 sol tend à se saliniser

 D2/D1 > a 1 sol tend à se désalinisé D2/D1= 1 sol en équilibre mais a surveillé