**Corrigé type diagénèse et matière organique**

**Master I GVBS**

**Rép 01 : ( 7pts)**

**Les types de ciments :**

**Subtidal :** ciment aragonitique, fibreux régulière (isopaque)

**Intertidal**: zone vadose marine : ciment aragonitique, fibreux, microstalactite

**Supratidal**: (vadose marine) : ciment, aragonitique, micritique à disposition microstalactite

(Vadose météorique) : ciments sparitique non magnésienne et silt vadose

**Rép 02: ( 6pts)**

**La réaction redox :**

Redox : réaction chimique au cours de laquelle se produit un transfert d’électron

L’espèce chimique qui capte les électrons est appelée oxydant

L’espèce chimique qui les sède : réducteur

**EX :** L’oxydation perte d’électron

**Zn Zn+2 + 2 é**

le dont d’électron ne se produit que s’il existe un éon susceptible de les accepter

Phénomène d’acceptation deséons des électrons est égale réduction:

**Ex : Cu+2 + 2 é Cu**

**Rep 03**: **( 7pts)**

La nature des différents types des fluides :

Solution météoriques

Solution Carbonaté

Solution siliceux

Solution sulfatés

Solution hydrothermales