

Consignes :

1-L'espèce chimique Fe est :

- un atome une molécule un ion
 un solide un liquide un gaz

2-L'espèce chimique O₂ est :

- un atome une molécule un ion
 un solide un liquide un gaz

3-L'espèce chimique Fe²⁺ est :

- un atome une molécule un ion
 un solide dissous dans l'eau un gaz

4-Indiquer le nombre d'atome dans la molécule Fe₂O₃.

5-Les réactifs de la transformation chimique modélisant la corrosion sont :



- Fe O₂ Fe₂O₃

6-Les produits de la transformation chimique modélisant la corrosion sont :

- Fe O₂ Fe₂O₃

7-Indiquer les espèces responsables de la corrosion à l'aide des documents 2 et 3.

8-Compléter le document suivant :

Nom de la molécule	Formule	Nombre total d'atomes dans la molécule	Constitution	Modèle
	O ₂		2 atomes _____	
Eau			2 atomes _____ et 1 atome d' _____	

9-On souhaite fabriquer une anode sacrificielle afin de protéger le bateau de la corrosion. Pour cela, le fabricant doit utiliser **un potentiel standard inférieur à celui du fer**. Indiquer en utilisant le document 4, les différents métaux que l'on peut utiliser.