

Evaluation blanche sur le chapitre 4

Compétence	LANG4	MET1	DEM7
Niveau de maîtrise			

La pluie a un pH compris entre 5,5 et 8 en fonction des espèces chimiques dissoutes. On parle de pluies acides quand le pH est inférieur à 5 : elles sont dues à la pollution atmosphérique. Les conséquences sont multiples : dégradation de la faune et de la flore, dégradation de monuments... On s'intéresse ici à la dégradation des monuments : lorsque qu'un acide (via les ions hydrogène) est mis en contact avec certains métaux, une réaction chimique a lieu. Par exemple avec le fer, du dihydrogène gazeux et des ions fer II se forment.

- 1) Pourquoi parle-t-on de pluies acides ? **DEM7**
- 2) Quels sont les réactifs et les produits de la réaction avec le fer ? **MET1**
- 3) Ecrire le bilan de la réaction (en toutes lettres). **LANG4**
- 4) Ecrire l'équation de la réaction (avec les symboles chimiques). **LANG4**
- 5) Comment peut-on identifier les ions fer II ? **MET1**
- 6) Comment peut-on identifier le dihydrogène ? **MET1**
- 7) Le pH va-t-il augmenter ou diminuer au cours de la réaction ? Justifier. **DEM7**