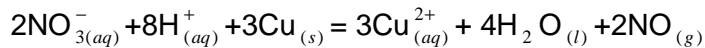


Billet n° 7

La plus grande utilisation de l'acide nitrique est dans la fabrication de l'azote contenu dans les engrais solides et liquides. Des quantités importantes sont aussi utilisées dans la synthèse chimique d'intermédiaires comme les fibres, la teinture, les médicaments, les explosifs. L'acide nitrique est aussi utilisé comme agent nettoyant dans l'industrie laitière, comme agent de traitement des métaux, et comme source d'azote pour les systèmes de purification d'eau.

L'appellation **eau-forte** vient du nom donné par les alchimistes à l'acide nitrique dilué dans l'eau. Les « **aquafortistes** » utilisent cette solution pour graver des plaques de cuivre.

Réaction entre l'acide nitrique et le cuivre :



Questions:

1. Cette réaction est-elle une réaction d'oxydoréduction ? Justifiez.
2. Quels sont les couples oxydant /réducteur mis en jeu ? Écrivez leurs demi-équations d'oxydoréduction.
3. Identifiez l'oxydant et le réducteur qui réagissent.
4. Énoncez la définition d'un oxydant.
5. Indiquez les domaines dans lesquels l'acide nitrique est très utilisé.