# Exercices 6ème 1h

**1) Déterminer s’il s’agit d’un acide ou d’une base et lorsque c’est nécessaire donne l’expression de la constante d’équilibre. Indique les équations des réactions des acides et des bases ci-dessous avec la base H2O**

**a)** HCl

**b)** HI

**c)** HNO3

**d)** F–

**e)** HCO3-

**f)** NO2-

**g)** NH2-

**h)** ClO2

**2) Détermine le pH**

* D’une solution HBr 0.2mol/l
* D’une solution d’acide fluorhydrique 0.5mol/l
* De 0.2gr de NH3 dans 500ml
* D’une solution de 1gr carbonate d’hydrogène et ions carbonates 0.2 mol/l dans 500ml