

## Chimie 40S

### Devoir : Conjugués et neutralisation - solutions

---

**Exercices:** 1.a) l'ion chlorure,  $\text{Cl}^-$  b) l'ion carbonate,  $\text{CO}_3^{2-}$   
c) l'ion bisulfate,  $\text{HSO}_4^-$  d) l'hydrazine,  $\text{N}_2\text{H}_4$  2.a) l'acide  
nitrique,  $\text{HNO}_3$  b) l'eau,  $\text{H}_2\text{O}$  c) l'ion hydronium,  $\text{H}_3\text{O}^+$   
d) l'acide carbonique,  $\text{H}_2\text{CO}_3$  3. a)  $\text{HS}^-/\text{H}_2\text{S}$  et  $\text{H}_2\text{O}/\text{OH}^-$   
b)  $\text{O}^{2-}/\text{OH}^-$  et  $\text{H}_2\text{O}/\text{OH}^-$  4.a)  $\text{H}_2\text{S}/\text{HS}^-$  et  $\text{NH}_3/\text{NH}_4^+$   
b)  $\text{H}_2\text{SO}_4/\text{HSO}_4^-$  et  $\text{H}_2\text{O}/\text{H}_3\text{O}^+$  5.a) 4,5 mol/L (b) 1,35 mol/L  
c) 0,02 mol/L d) 0,0375 mol/L 6.a) 3,1 mol/L  
b) 0,87 mol/L c) 0,701 mol/L d) 0,697 mol/L 7.a) solution  
acide;  $[\text{H}_3\text{O}^+] = 0,479$  mol/L b) solution acide;  
 $[\text{H}_3\text{O}^+] = 1,98$  mol/L 8. solution acide;  $[\text{H}_3\text{O}^+] = 0,46$  mol/L