ESCUELA SUPERIOR POLITÉCNICA DEL LITORAL

FACULTAD DE ECONOMÍA Y NEGOCIOS (FEN)

SEGUNDA EVALUACIÓN DE QUÍMICA

SEGUNDO SEMESTRE

NOMBRE:

PROFESORA: Dra. EMA MORENO

1. Calcular el pH para:
2. LiOH 3.5 x 10-4  M
3. 1.5 g de KOH en 250 ml de solución
4. HNO3 0.25 M
5. 18 ml de HCl en 500 ml de solución (DHCl = 1,19 g/ml y C= 38 %)
6. Balancee las siguientes ecuaciones quìmicas:
7. Cr2O3 + Na2CO3 + KNO3 Na2CrO4 + CO2 + KNO2
8. Ca3(PO4)2 + SiO2 + C CaSiO3 + P4 + CO
9. C6H12O6 C2H5OH + CO2
10. MnO2 + HCl MnCl2 + H2O + Cl2
11. Calcular la  de:
    1. pH = 5,7
    2. pH = 11,4
    3. pOH = 8,32
    4. pOH = 3,3
12. Indique cual es la base conjugada de cada una de las siguientes àcidos de BrǾnsted:
13. HSO4-
14. HCO3-
15. H2O
16. NH4+
17. H3PO4
18. Realice la estructura de Lewis a cada uno de los siguientes compuestos y luego determine los pares de electrones enlazados y libres que tiene el átomo central:
19. BF3
20. H2S
21. CCl2F2
22. AsI5
23. NH3
24. Realice la fórmula de los siguientes compuestos:
25. Isopentano
26. Etanol
27. Propanal
28. 2- Buteno
29. Describa las clases de carbono y ponga un ejemplo de cada caso.
30. Escriba 4 características de los compuestos orgánicos e inorgánicos
31. Dé el nombre de la siguiente cadena