

**Corso di Chimica L**  
**CdS Ingegneria Civile A.A. 2003-04**

**ESERCIZI SULLA NOMENCLATURA DEI COMPOSTI INORGANICI**  
**(LEZIONI DEL 9-10-2003)**

1) Assegnare i nomi secondo la nomenclatura IUPAC dei seguenti composti e determinare il numero di ossidazione di tutti gli atomi presenti:

- a)  $\text{NH}_3$
- b)  $\text{KClO}_4$
- c)  $\text{K}_2\text{O}$
- d)  $\text{LiNO}_2$
- e)  $\text{CrO}_4^{2-}$
- f)  $\text{HCO}_3^-$
- g)  $\text{Sn}(\text{OH})_2$
- h)  $\text{KH}$
- i)  $\text{MnO}_4^{2-}$
- l)  $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$
- m)  $\text{PH}_4^+$
- n)  $\text{Cu}^{2+}$
- o)  $\text{F}^-$
- p)  $\text{PO}_4^{3-}$
- q)  $\text{Al}_2\text{O}_3$
- r)  $\text{BF}_3$
- s)  $\text{H}_3\text{O}^+$
- t)  $\text{CCl}_4$

2) In base alla nomenclatura IUPAC scrivere le formule dei seguenti composti:

- 1. idrossido di sodio
- 2. fluoruro di idrogeno
- 3. acido triossosolfurico (IV)

4. acido diossonitrico (III)
5. triossido di zolfo
6. triossonitrato(V) di potassio
7. idrossido di mercurio (I)
8. triossido di diferro
9. triossonitrato(V) di ferro (III)
10. idrossido di mercurio (II)
11. Arseniuro di gallio
12. acido triossonitrico (V)
13. dicloruro di ferro
14. tetraossosolfato (VI) di di sodio
15. carburo di silicio
16. pentossido di di azoto
17. solfuro di di idrogeno
18. ione ammonio
19. ione rame (I)
20. fosfina
21. pentacloruro di fosforo
22. acido eptaossodicromico (VI)
23. perossido di diidrogeno
24. bromuro d'ammonio
25. ione ossonio
26. triossido di dicloro
27. cloruro di iodio
28. triossonitrato (IV) di magnesio
29. ione manganese (II)
30. tricloruro d'oro
31. ione triossobismutato (V)
32. idruro di litio
33. ione esafluorofosfato (V)
34. nitruro di alluminio
35. idrossido di cesio
36. diioduro di bario
37. acido tetraossoarsenico (V)