Revisión enlace químico

1) Selecciona as propiedades do enlace iónico.
    a. Son compostos sólidos a temperatura ambiente.
    b. Non son solubles en auga.
    c. Forman moléculas.
    d. Forman cristais.
    e. Son duros.
    f. Non conducen a corrente eléctrica.
    g. En xeral son gases a temperatura ambiente
    h. Disoltos en auga conducen a corrente eléctrica.
    i. Son dúctiles e maleables

2) Selecciona as propiedades que corresponden cos compostos covalentes.
    a. En xeral son gases a temperatura ambiente
    b. Forman cristais
    c. Forman moléculas
    d. Son dúctiles e maleables
    e. Cando son sólidos non conducen a corriente
    f. Conducen a corrente eléctrica.

3) Asocia o tipo de enlace co xeito en que se produce:
    - Enlace iónico
    - Enlace covalente
    - Enlace metálico
    - Enlace molecular de Hidróxeno
    - Entre átomos do mesmo metal
    - Compartindo electróns
    - Pola polaridade da molécula que ten H
    - Cedendo e gañando electróns

4) Indica cal ou cales das seguintes combinacións se pode dar para a unión entre os átomos que se indican:
    a. Al e F
        i. Al F
        ii. Al_3 F
        iii. Al F_3
    b. BaCl
        i. Ba Cl_2
        ii. Ba_2Cl_3
        iii. Ba_2 Cl
    c. S e H
        i. S_2 H
        ii. S H
        iii. SH_2
        iv.
    d. O e C
        i. CO_2
        ii. CO
        iii. C_2O

LIVEWORKSHEETS