

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 corrente
 - 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. Al₃ F
 - iii. Al F₃
 - b. BaCl
 - i. Ba Cl₂
 - ii. Ba₂Cl₃
 - iii. Ba₂ Cl
 - c. S e H
 - i. S₂ H
 - ii. S H
 - iii. SH₂
 - iv.
 - d. O e C
 - i. CO₂
 - ii. CO
 - iii. C₂O