

Equipo: _____

Nombre: _____

Nombre: _____

Nombre: _____

Nombre: _____

Nombre: _____

Cuestionario de evaluación para la práctica: Interacciones en las sustancias

Contesta con una "F" si la aseveración es falsa o una "V" si es verdadera. Justifica la respuesta (puedes utilizar ejemplos y contraejemplos)

_____ 1. Los cristales iónicos contienen moléculas en su interior.

_____ 2. Los enlaces covalentes tienen una direccionalidad dada.

_____ 3. Los compuestos gaseosos a temperatura ambiente, son covalentes.

_____ 4. En los cristales covalentes, los átomos se mantienen unidos por enlaces covalentes que forman una red tridimensional.

_____ 5. La mayor parte de las sustancias orgánicas sólidas están formadas por cristales moleculares.

_____ 6. Dos gases pueden reaccionar para dar un sólido iónico.

_____ 7. Todas las sustancias están formadas por moléculas.

_____ 8. Todos los compuestos con enlaces covalentes tienen puntos de fusión relativamente bajos.

____ 9. Solo los metales conducen la electricidad en estado sólido.

____ 10. Ningún compuesto covalente conduce la electricidad, sea sólido, fundido o disuelto.

____ 11. Los compuestos iónicos siempre cuentan con enlaces multidireccionales.

____ 12. Siempre que la temperatura de fusión es elevada existen en las sustancias enlaces multidireccionales.

____ 13. Los sólidos moleculares orgánicos son, probablemente, más solubles en tolueno que en agua.

____ 14. El HF es un compuesto iónico.

____ 15. Cualquier compuesto iónico se disuelve en agua y conduce la corriente.

____ 16. Todos los compuestos orgánicos son covalentes.

____ 17. Si un compuesto es insoluble en agua, es covalente.

____ 18. Si un compuesto es covalente, es insoluble en agua.

_____ 19. Si un compuesto fundido no conduce la corriente, seguro es covalente.
