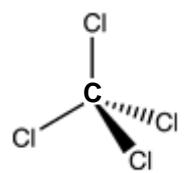


**Exercice (5 pts)**

**Le tétrachlorure de carbone** (molécule ci-contre) est un solvant utilisé en chimie organique. Cependant son usage tend à diminuer en raison de sa forte toxicité et de sa nuisance pour la couche d'ozone.



- 5.1. Ce solvant est-il polaire ? Justifier.
- 5.2. Ce solvant peut-il dissoudre du chlorure de sodium solide ?
- 5.3. Peut-il dissoudre du diiode ?
- 5.4. Prévoir sa miscibilité dans l'eau.

Données : électronégativité : H : 2,2 ; C : 2,5; Cl : 3,2 ; O : 3,4