

3) Pour récupérer les solides il suffit de faire évaporer le solvant. Soit en chauffant (avec les précautions nécessaires) ; soit en attendant.

5) L'eau et l'éthanol sont deux molécules polaires et possèdent des oxygènes avec des doublets non liants.

Interaction électrostatique - liaison de Van der Waals
- liaison hydrogène

6) Un composé apolaire est soluble dans un solvant apolaire.

7) Le sulfate de cuivre est un composé ionique, il se produit de fortes interactions électrostatiques avec dissolution du solide.

Conclusion

**Un composé polaire est très soluble dans un solvant polaire et peu soluble dans un solvant apolaire.
Un composé apolaire est très soluble dans un solvant apolaire et peu soluble dans un solvant polaire.**

Pour extraire un composé A dissout dans un solvant B, on utilise un solvant C tel que :

- Les solvants C et B sont non-miscible.**
- A est plus soluble dans le solvant C que dans le solvant B.**