

Етанова (оцтова) кислота, її молекулярна та структурна формули, фізичні властивості. Функціональна карбоксильна група

Це актуально!

1. Які неорганічні сполуки називають кислотами? _____
2. Запишіть формули хлоридної, сульфатної, нітратної кислот. _____
3. Що таке функціональна група? Яка функціональна група входить до складу молекул спиртів? _____

Клас сполук	Загальна формула	Карбоксильна функціональна група	Довідка
Карбонові кислоти	$\text{R}-\text{C}\begin{matrix} \text{=O} \\ \text{OH} \end{matrix}$		У карбоксильній групі електронна густина зміщується до атома Оксигену, внаслідок чого зв'язок O—H поляризується, і Гідроген набуває здатності відщеплюватися

Етанова кислота — представник одноосновних карбонових кислот

Формула			Назва	
молекулярна	структурна	електронна	хімічна	тривіальна
			Етанова	Оцтова
Фізичні властивості				

Висновок. Етанова кислота змішується з водою в будь-яких співвідношеннях, тому що _____

Безводну оцтову кислоту називають «льодяною». Які фізичні властивості спричинили таку назву? _____

— Під час скисання вина етанол унаслідок життєдіяльності оцтовокислих бактерій перетворюється на оцтову кислоту. У якій сполуці — етановій кислоті чи етанолі — масова частка Оксигену є більшою? Як з хімічного погляду можна схарактеризувати цей процес: окиснення чи відновлення? _____