

La conductibilité électrique et le pH

ST
 PAGES 55 À 61
 Remplissez cette fiche synthèse pour conserver une trace de vos apprentissages.

Définitions

- Un électrolyte est _____

- La conductibilité électrique d'une solution est _____

- La dissociation électrolytique est _____

Caractéristiques des types d'électrolytes

Type d'électrolyte	Acide	Base	Sel
Définition	_____ _____ _____ _____	_____ _____ _____ _____	_____ _____ _____ _____
Composition chimique	_____ _____ _____ _____	_____ _____ _____ _____	_____ _____ _____ _____
Réaction au papier tournesol neutre	_____ _____ _____	_____ _____ _____	_____ _____ _____
Exemples	_____ _____ _____ _____	_____ _____ _____ _____	_____ _____ _____ _____

Échelle du pH

Si le pH < 7, la solution est _____

Si le pH = 7, la solution est _____

Si le pH > 7, la solution est _____

pH de quelques substances courantes

pH	Acidité ou basicité par rapport à un pH de 7	Exemples de substances
	10 000 000 fois plus acide	
	1 000 000 fois plus acide	Acide gastrique
	100 000 fois plus acide	
	10 000 fois plus acide	
	1 000 fois plus acide	
	100 fois plus acide	Eau de pluie
	10 fois plus acide	Lait
	Neutre	
	10 fois plus basique	
	100 fois plus basique	
	1 000 fois plus basique	
	10 000 fois plus basique	
	100 000 fois plus basique	Chaux
	1 000 000 fois plus basique	Nettoyant pour le four
	10 000 000 fois plus basique	