

# La conductibilité électrique et le pH

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 \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

## STE Force des électrolytes

Force de l'électrolyte	Dissociation	Conductibilité électrique	Exemple
Électrolyte fort		Forte	
	Partielle		
			Sucre

## Caractéristiques des types d'électrolytes

Type d'électrolyte	Acide	Base	Sel
Définition	_____	_____	_____
	_____	_____	_____
	_____	_____	_____
	_____	_____	_____
Composition chimique	_____	_____	_____
	_____	_____	_____
	_____	_____	_____
	_____	_____	_____

### Caractéristiques des types d'électrolytes (suite)

Type d'électrolyte	Acide	Base	Sel
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	