

Temps	Produits		Réactif	
	$\text{Na}_2\text{CO}_3 \xrightarrow{\text{H}_2\text{O}} 2\text{Na}^+ + \text{CO}_3^{2-}$			
	1Na ₂ CO ₃	H ₂ O	2Na ⁺	1CO ₃ ²⁻
	LIMITANT	EXCES		
Initial t=0seconde La réaction n’a pas encore commencée	A		0	0
Quelconque t=x seconde La réaction est entrain de se produire, elle a commencée mais n’est pas finie	A-1x		2x	1x
Final t=x _{max} Réaction finie	A-1x _{max} =0 A=x _{max}		2x _{max} 2x _{max} =2*A B=2*A	1x _{max} 1x _{max} =1*A C=1*A

Les cellules bleues correspondent à des nombres de moles

Tous les chiffres de même couleur sont liés et le tableau se lit ligne par ligne

A correspond au nombre de moles initial de Na₂CO₃ ce que tu vas mettre dans ta solution à 0,1mol/L, de 100ml soit dans notre cas 0,01mol

B correspond au nombre de moles finals de Na⁺ dissouts dans ta solution et C correspond au nombre de moles finals de CO₃²⁻ dans ta solution

Avec les formules que je t'ai données précédemment tu devrais arriver à remonter aux résultats des questions 2b et 2c.

Je te rappelle les formules : $n=C/V$ avec n nombre de moles en mol, C concentration en mol par litre et v volume en litres (1l=1000ml). $m=n*M$ avec m masse de produit en gramme, n nombre de moles en mol et M masse molaire en grammes par moles.

Bonne continuation et tiens moi au courant.