











Chapitre : Réaliser des solutions

Compétences à maîtriser	Niveau d'acquisition	Parcours personnalisé – exercices du livre		
		NIVEAU 1	NIVEAU 2	NIVEAU 3
0. Savoir son cours	 	Revoir la capsule vidéo du chapitre		Ex 16 p 254
1. Maîtriser la notion de masse molaire atomique et moléculaire	 	Ex 2 p 251 Ex 9 p 253	Ex 10 p 253	
2. Savoir calculer une quantité de matière	 	Ex 4 p 251 Ex 13 p 254	Ex 14 p 254	
3. Maîtriser la notion de masse volumique	 		Ex 15 p 254	
4. Maîtriser les dilutions	 	Ex 21 p 255	Ex 22 p 255	

<u>Diagnostic des erreurs</u>	A revoir
Connaissance du cours et des formules à revoir	
A. et B. fausses	
Conversions d'unités à revoir	
<p>C.</p> <ul style="list-style-type: none"> ● 0,20 g.L⁻¹ = Inversion + pas de conversion en g ● 200 g.L⁻¹ = Inversion + pas de conversion en L ● 2 g.L⁻¹ = Inversion + conversion en g fausse ● 5000 g.L⁻¹ = pas de conversion en g ● 5,0 g.L⁻¹ = ok. ● 0,5 g.L⁻¹ = pas de conversion en L <p>D.</p> <ul style="list-style-type: none"> ● 0,180 g de glucose = ok ● 180 g de glucose = Oubli de la conversion en L. ● 55,5 g de glucose = Oubli de la conversion en L <p>E.</p> <ul style="list-style-type: none"> ● 500 g.L⁻¹ = Oubli de conversion de 10 mL. ● 5,00.10⁻⁴ g.L⁻¹ = Oubli de conversion de 100 mL. 	
Manipulation d'une formule à revoir	
<p>C.</p> <ul style="list-style-type: none"> ● 0,20 g.L⁻¹ = Inversion ● 200 g.L⁻¹ = Inversion ● 2 g.L⁻¹ = Inversion <p>D.</p> <ul style="list-style-type: none"> ● 5,55.10⁻² g de glucose = bonne conversion en L, mais inversion ● 18 g de glucose = bonne conversion en L, mais inversion ● 55,5 g de glucose = pas de conversion en L, et inversion <p>E.</p>	

<ul style="list-style-type: none">• 2,00 g.L⁻¹ = inversion	
Expression des résultats dans la bonne unité à revoir	
Avoir coché : C. 5000 L ⁻¹ D. 18 g.L ⁻¹ de glucose E. 0,500 g	

