

Note :

Khôlle semaine 16 Septembre

ELEVE :

QUESTIONS DE COURS susceptibles d'être posées	
<input type="checkbox"/> Diagramme de phases d'un corps pur : allure générale, explications <input type="checkbox"/> Loi des gaz parfaits <input type="checkbox"/> Fractions molaire et massique : définitions, exemples <input type="checkbox"/> Densité d'un gaz, densité d'un mélange de gaz	
EXERCICES susceptibles d'être posés	
<input type="checkbox"/> Exercices sur le chapitre TF1 : Description d'un système en transformation Revoir le cours et le TD	

<i>CE QU'IL FAUT SAVOIR FAIRE...</i>	<i>Acquis</i>	<i>Non acquis</i>
Chap. TF1 : Description d'un système en transformation		
<input type="checkbox"/> Reconnaître la nature d'une transformation (chimique, physique ou nucléaire) et connaître l'ordre de grandeur de l'énergie qui lui est associée.		
<input type="checkbox"/> Utiliser un diagramme de phase et reconnaître l'état physico-chimique pour des conditions expérimentales données de P et T.		
<input type="checkbox"/> Savoir écrire l'équation bilan modélisant la réaction de dissolution d'un solide ionique et trouver les concentrations des ions une fois le solide dissous (utiliser le tableau d'avancement, voir exercice du TD)		
<input type="checkbox"/> Savoir passer de la fraction massique à la fraction molaire et vice-versa.		
<input type="checkbox"/> Connaître la loi de Dalton		
<input type="checkbox"/> Connaître la loi des gaz parfaits et savoir l'utiliser avec les bonnes unités		
<input type="checkbox"/> Décrire la composition d'un système à l'aide des grandeurs physiques pertinentes : concentration molaire ou massique, densité, masse volumique, fractions molaires, fractions massiques. Savoir utiliser ces grandeurs et faire des calculs avec.		

Points positifs :



A améliorer :

