

3 Sem 38	2020	<a href="https://micaweb.pagesperso-orange.fr/AccueilPhysique.html">https://micaweb.pagesperso-orange.fr/AccueilPhysique.html</a>	Travail
Mardi 15 Sept	Matin de 8 à 10h	<p><b>IV - Critère d'évolution spontanée:</b>  <i>Prévision du sens d'évolution ;Exemples.</i>  Fin : <b>T.C.1</b> Exemple de relations entre constantes de réaction</p> <p><b>T.C.2 : Réactions acido-basiques</b></p> <p><b>I - Couples acide / base en solution aqueuse :</b>  1-1 <i>Rappels de définitions.</i>  1-2 <i>Exemples de couples.</i>  1-3 <i>pH des solutions aqueuses.</i>  1-4 <i>Force des acides et des bases.</i>  1-5 <i>Constantes d'équilibre. Sens d'évolution.</i></p>	Début des colles
	TD 1h15x2	Exercices Sem2 Thermochimie (TC1)	
	2h	<b>T.I.P.E.</b>	
Jeudi 17sept	Crs2h	<p>1-6 <i>Distribution des espèces selon le pH.</i></p> <p><b>II - Méthodes de calculs de pH en solution aqueuse :</b>  2-1 <i>Méthode systématique.</i>  2-2 <i>Méthode de la réaction prépondérante (R.P.).</i>  2-3 <i>Exemple</i></p>	
Ve 18 Sept	Cours/ TD 2hx2	<p><b>Fin de l'exemple</b>  2-4 <i>Dilution des électrolytes et acides faibles : Loi de dilution d'Ostwald.</i></p> <p><i>Exercices de méthode de calculs de pH :</i></p> <p><b>III - pH des acides forts et des bases fortes :</b>  3-1 <i>Monoacides forts.</i>  3-2 <i>Monobases fortes.</i></p> <p><b>IV - Acides faibles – Bases faibles (début)</b>  4-1 <i>Monoacide faible.</i></p>	Pour Mardi : 3-1 ; 5 ; 9 8 (facultatif)
Sa 19 Sept		<p><b><u>D.S. n°1 (1h30)</u></b>  ( TC1 Thermochimie – Mesures et incertitudes )</p>	