

Journées
Départementales
Scientifiques
Saône et Loire - 2019



Au programme :

9h00 - 12h00 : **IUT Le Creusot -
Département Mesures Physiques**

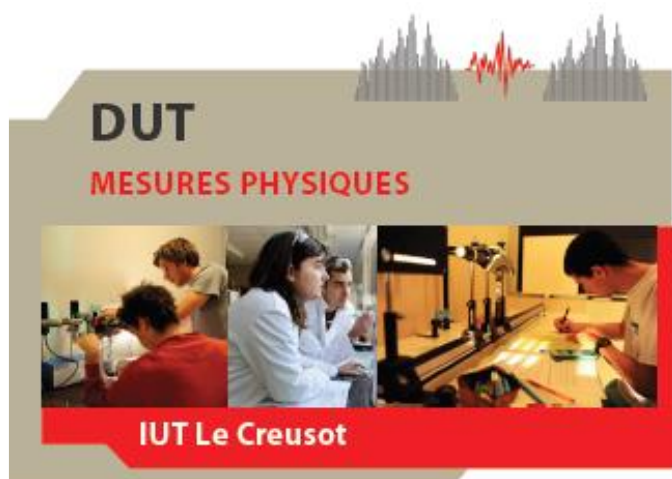
- Présentation rapide de la formation
- Deux ateliers tournants en salle de Chimie et salle de Matériaux (travaux pratiques autour des éléments du tableau périodique)

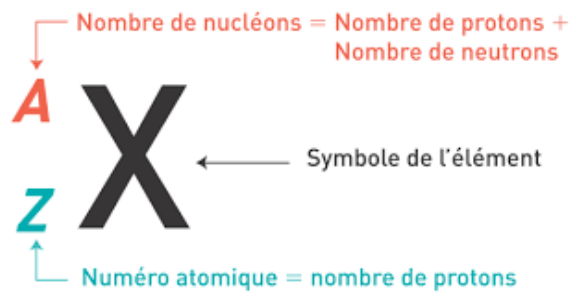
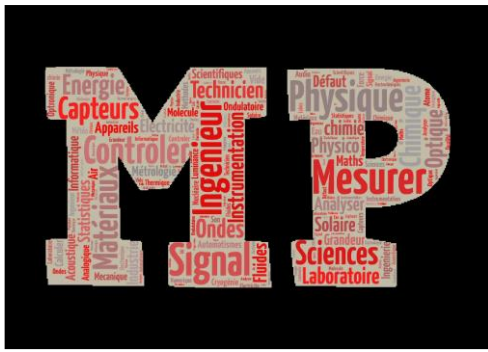
12h- Pause méridienne : Repas tiré du sac à l'IUT

13h à 13h 45 : **Locomotive 241 P 17**

14h - 16h : **Plateau robotique ;**
Ateliers tournants

16h15 : Collation au Château de la Verrerie





Le DUT Mesures Physiques forme des techniciens supérieurs polyvalents qui réalisent et exploitent des mesures. Celles-ci font appel à un large spectre de connaissances dans les domaines de la physique, la chimie, les matériaux, l'électronique et l'informatique ainsi qu'à des compétences centrées sur l'instrumentation, le contrôle industriel et la métrologie.

La formation attache une égale importance à :

- un enseignement scientifique pluridisciplinaire; l'étudiant acquiert un savoir fondamental qui facilitera son évolution de carrière ;
- un enseignement appliqué et une pratique professionnelle procurant au diplômé un savoir-faire solide ;
- un entraînement progressif à la rigueur, à la prise d'initiatives et au travail en équipe, conduisant au développement de compétences relationnelles.



Fabriquée par les établissements Schneider en 1949, elle a été affectée à la traction à grande vitesse de l'époque, avec une vitesse commerciale de 120 Km/h.

La 241 P 17 est le porte étendard de la traction à vapeur, son nom est synonyme de prestige dans la mémoire des anciens cheminots. Classée « Monument Historique », elle est la plus imposante locomotive à vapeur française.

Plateau robotique :

Cette salle du Centre Universitaire Condorcet est dédiée aux projets vision et robotique. Les étudiants des programmes internationaux viennent mettre en pratique tous les cours théoriques et travaillent avec des robots terrestres, humanoïdes et drones.



Tableau périodique des éléments

																												18																																			
																												VIII A																																			
																												2 He																																			
																												4,00 Hélium																																			
																												5 B		6 C		7 N		8 O		9 F		10 Ne																									
																												10,811 Bore		12,011 Carbone		14,007 Azote		15,999 Oxygène		19,00 Fluor		20,18 Néon																									
																												13 Al		14 Si		15 P		16 S		17 Cl		18 Ar																									
																												26,98 Aluminium		28,09 Silicium		30,974 Phosphore		32,065 Soufre		35,45 Chlore		39,95 Argon																									
																												19 K		20 Ca		21 Sc		22 Ti		23 V		24 Cr		25 Mn		26 Fe		27 Co		28 Ni		29 Cu		30 Zn		31 Ga		32 Ge		33 As		34 Se		35 Br		36 Kr	
																												39,10 Potassium		40,08 Calcium		44,96 Scandium		47,87 Titane		50,94 Vanadium		52,00 Chrome		54,94 Manganèse		55,85 Fer		58,93 Cobalt		58,69 Nickel		63,55 Cuivre		65,41 Zinc		69,72 Gallium		72,64 Germanium		74,92 Arsenic		78,96 Sélénium		79,90 Brome		83,80 Krypton	
																												37 Rb		38 Sr		39 Y		40 Zr		41 Nb		42 Mo		43 Tc		44 Ru		45 Rh		46 Pd		47 Ag		48 Cd		49 In		50 Sn		51 Sb		52 Te		53 I		54 Xe	
																												85,47 Rubidium		87,62 Strontium		88,91 Yttrium		91,22 Zirconium		92,91 Niobium		95,94 Molybdène		[98] Technétium		101,07 Ruthénium		102,91 Rhodium		106,42 Palladium		107,87 Argent		112,41 Cadmium		114,82 Indium		118,71 Etain		121,76 Antimoine		127,60 Tellure		126,90 Iode		131,29 Xénon	
																												55 Cs		56 Ba		57 La		58 Ce		59 Pr		60 Nd		61 Pm		62 Sm		63 Eu		64 Gd		65 Tb		66 Dy		67 Ho		68 Er		69 Tm		70 Yb		71 Lu			
																												132,91 Césium		137,33 Baryum		138,91 Lanthane		140,12 Cérium		140,91 Praséodyme		144,24 Néodyme		[145] Prométhium		150,36 Samarium		151,96 Europium		157,25 Gadolinium		158,93 Terbium		162,50 Dysprosium		164,93 Holmium		167,26 Erbium		168,93 Thulium		173,04 Ytterbium		174,97 Lutétium			
																												87 Fr		88 Ra		89 Ac		90 Th		91 Pa		92 U		93 Np		94 Pu		95 Am		96 Cm		97 Bk		98 Cf		99 Es		100 Fm		101 Md		102 No		103 Lr			
																												[223] Francium		[226] Radium		[227] Actinium		232,04 Thorium		231,04 Protactinium		238,03 Uranium		[237] Neptunium		[244] Plutonium		[243] Américium		[247] Curium		[247] Berkélium		[251] Californium		[252] Einsteinium		[257] Fermium		[258] Mendélévium		[259] Nobélium		[262] Lawrencium			

Numéro atomique: 6
Principaux nombres d'oxydation: -4, +2, +3, +4 (Le plus fréquent est en gras)
Nom: Carbone
Symbole de l'élément: C
Masse atomique: 12,011
Électronégativité: 2,5
 (2c): deux électrons célibataires
 (3p): trois paires d'électrons

Métaux	Métaux de transition	Non métaux	Gaz rares et inertes
--------	----------------------	------------	----------------------

Éléments artificiels

* Signifie élément radioactif (instable)

