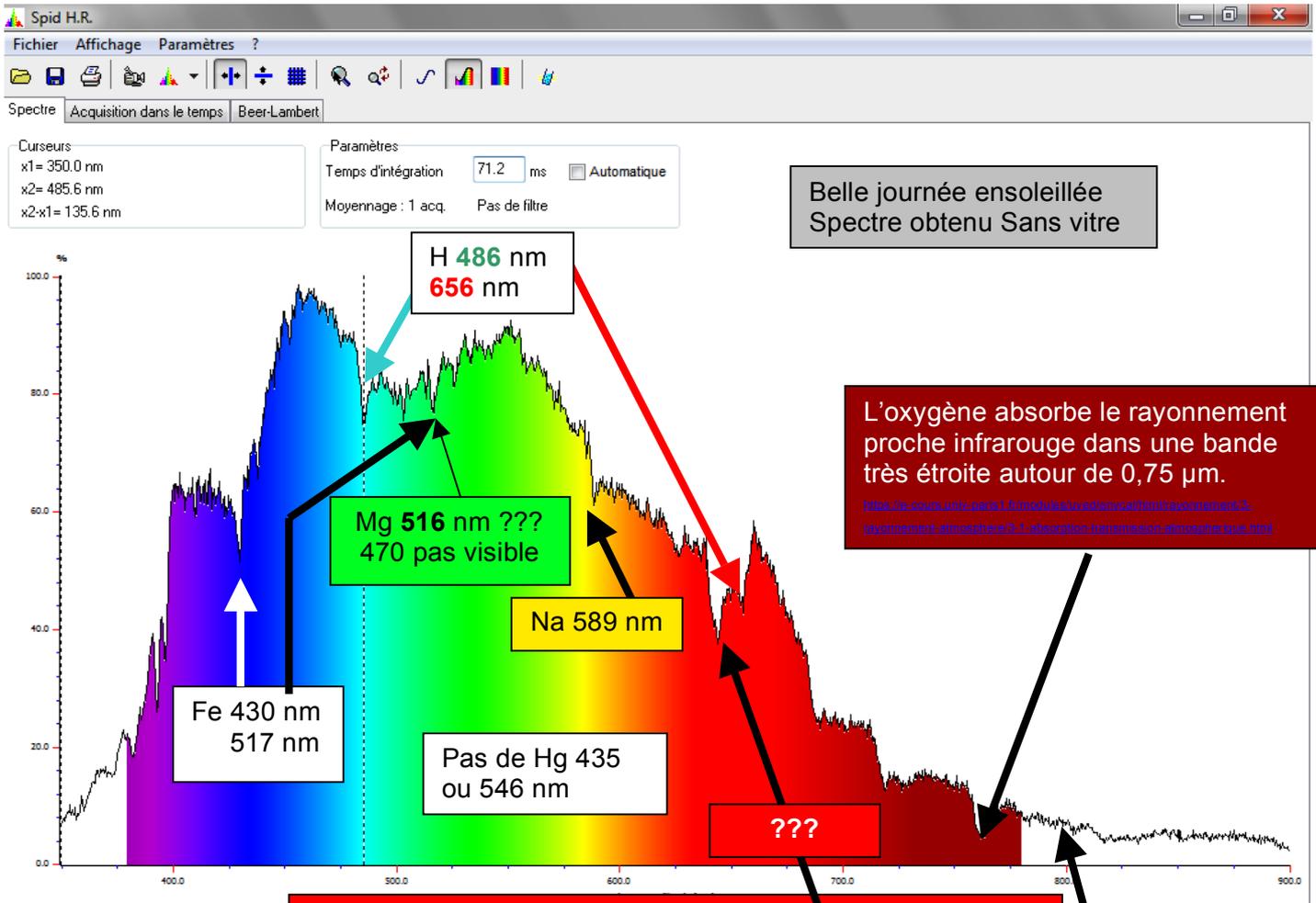


Spectro Ulice : Dans le dossier Logiciels Physique –chimie sur le bureau ,  
Sélectionner SPIR-HR :



1 ère étape : Sélectionner l'onglet « Spectre » : temps d'intégration automatiquement ou imposer 250 ms  
Utilisation curseur



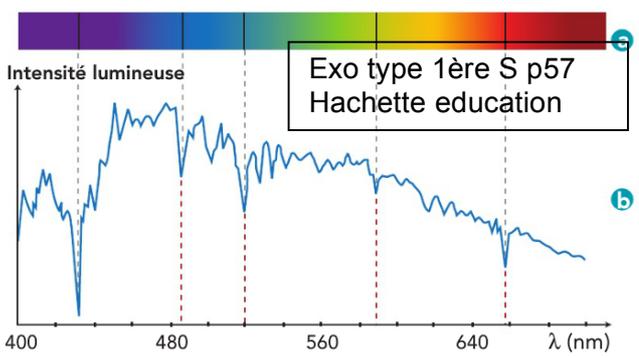
Belle journée ensoleillée  
Spectre obtenu Sans verre

L'oxygène absorbe le rayonnement proche infrarouge dans une bande très étroite autour de 0,75 µm.  
[http://www.ceris.cnrs.fr/~francois.ducoua/0601/ajonement2/ajonement2\\_1/absorption-transmission\\_atmospherique.html](http://www.ceris.cnrs.fr/~francois.ducoua/0601/ajonement2/ajonement2_1/absorption-transmission_atmospherique.html)

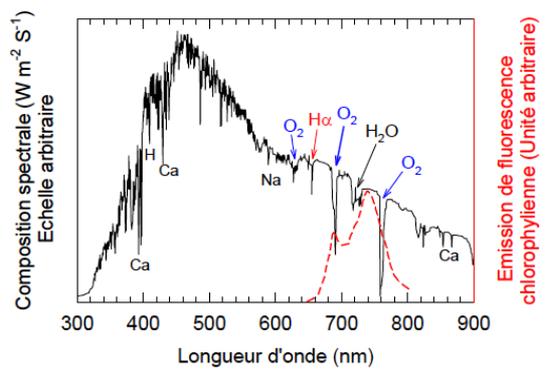
643 nm présente sur spectre combustion bougie et allumette

21 Le spectre solaire

COMPÉTENCES Lire un graphique; raisonner; argumenter.



800 nm présente sur spectre combustion bougie et tête d'allumette peu visible ici



Composition spectrale du rayonnement solaire après passage dans l'atmosphère terrestre

[Réponses immédiates de la photosynthèse foliaire aux changements ...](http://www.berbergement.u-psud.fr/~fj_reponses_immediates_de_la_photosynthese_foliaire_v1_e...)

Spectre (a) et profil spectral (b) de la lumière venant du Soleil  
Longueurs d'onde dans le vide de quelques radiations émises par des atomes :  
H : 434,0 nm ; 486,1 nm ; 656,3 nm.  
Na : 589,0 nm ; 589,6 nm.  
Mg : 470,3 nm ; 516,7 nm.  
Hg : 435,6 nm ; 546,1 nm.

Longueurs d'onde, exprimées en nm de certaines raies caractéristiques de quelques éléments chimiques								
Éléments chimiques	Hydrogène (H)	Sodium (Na)	Magnésium (Mg)	Calcium (Ca)	Fer (Fe)	Titane (Ti)	Manganèse (Mn)	Dioxygène (O <sub>2</sub> )
Longueurs d'onde (nm)	434	589,0	470,3	396,8	438,3	466,8	403,6	686,7
	486,1	589,6	516,7	422,7	489,1	469,1		762,1
	656,3			458,2	491,9	498,2		
				526,2	495,7			
				532,8	537,1			
				527	532,8			
					537,1			
					539,7			

[http://jardin-sciences.unistra.fr/uploads/media/Spectroscopie\\_du\\_Soleil\\_01.pdf](http://jardin-sciences.unistra.fr/uploads/media/Spectroscopie_du_Soleil_01.pdf)

2 raies d'absorption (discrètes) à 643 nm et 803 nm sont présentes dans le spectre de la flamme d'une bougie, ce qui est aussi le cas dans spectre « combustion d'une tête d'allumette ».

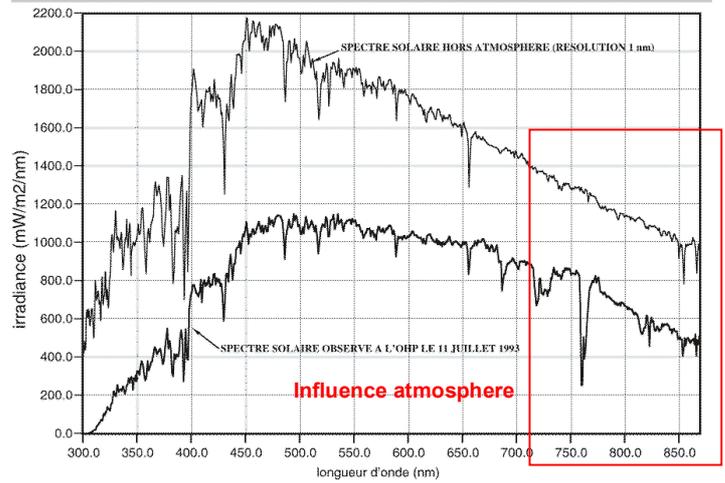
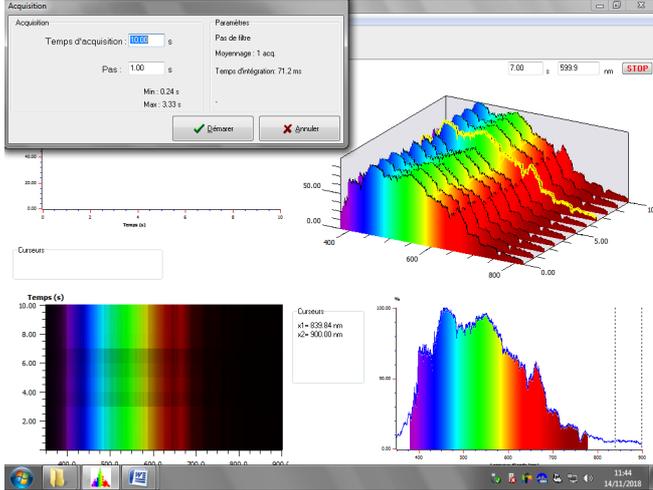
Entité chimique recherchée	Quelques raies caractéristiques	Présente dans l'atmosphère solaire : Oui / non
H	410 nm ; 434 nm ; 486 nm et 656 nm	Oui
Na	Deux raies confondues à 589 nm	Oui
Fe	430 nm ; 440 nm ; 517 nm et 527 nm	Oui
Ar	451 nm ; 470 nm ; 519 nm ; et 545 nm	Non
Ca	422 nm ; 445 nm ; 585 nm ; 612 nm ; 643 nm ; 672 nm	Oui
	466 nm ; 469 nm et 498 nm	Non
Mg	Deux raies confondues à 516 nm	Oui

[doc] nouveau tp svt pc - SVT Versailles

<https://svt.ac-versailles.fr/IMG/archives/docpeda/actpeda/lycee/SVTSPC/.../doc/e.doc>

sosp VIS - Observatoire de Haute-Provence

[www.obs-hp.fr/www/lumi/sospVIS.html](http://www.obs-hp.fr/www/lumi/sospVIS.html)



Pas de différence entre sans vitre (courbe de plus grande intensité) ou sans vitre (courbe de plus basse intensité )

