

UN QUIZZ POUR COMMENCER

1) Quel est le support de propagation de la lumière?

- l' air l' ether pas de support particulier

2) Dans l'expression $E = \frac{h \times c}{\lambda}$, comment appelle-t-on h ?

- Célérité dans le vide fréquence de l' onde
 constante de Planck longueur d' onde

3) Quelle est l'étoile la plus chaude ?

- une naine rouge (proxima du centaure) une super géante rouge (Antarès)
 le Soleil une géante bleue (étoile polaire)

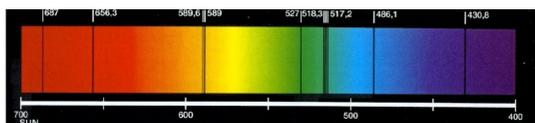
4) Attribuer à chaque longueur d'onde la couleur qui lui correspond:

- Jaune 450 nm
 Bleu 580 nm
 Rouge 800 nm

5) A quel domaine spectral correspond une onde électromagnétique de 1500 nm?

- infrarouge ultraviolet
 ondes radios

6) Que révèlent les bandes sombres de ce spectre d'étoile?



- L' émission de lumière par la chromosphère de l' étoile
 la composition chimique de l' atmosphère de l' étoile
 l' absence d' émission à ces longueurs d' ondes

7) Selon Galilée, quel sera le mouvement d'un objet qui ne subit aucune force ?

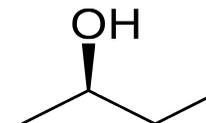
- circulaire uniforme repos ou rectiligne uniforme
 uniquement rectiligne uniforme strictement au repos

8) Quelle quantité de *permanganate de potassium* doit-on diluer dans 500 mL d'eau pour préparer un solution de concentration $c = 2.10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$?

- $2 \times 10^{-2} \text{ mol}$ $1 \times 10^{-2} \text{ mol}$ $3 \times 10^{-2} \text{ mol}$

9) Cette *formule topologique* représente le :

- 2-méthylbutan-2-ol butan-2-ol
 butanol 2-méthylbutane



10) Sa formule brute est:

- C_4H_8O $C_4H_{10}O$ C_3H_8O

11) Compléter le tableau, l'avancement est noté x et x_{max} est l'avancement maximal.

	2Al	+ 6H⁺	→	2Al³⁺	+ 3H₂
Etat initial	$n_0(\text{Al})$	$n_0(\text{H}^+)$	→		
Etat final			→		

12) On fait réagir 10 moles d'aluminium avec 18 moles d'ions H^+ . Quel sera le réactif consommé le premier ? Faites un petit calcul.

- L' Aluminium Les ions Hydrogène le gaz dihydrogène

13) Quelle quantité de gaz dihydrogène est produite en fin de réaction ?

- 0 mol 3 mol 6 mol 9 mol

Votre score :