

Titre de l'expérience

Soumis dans le cadre de PHQ 001

Noms des auteurs

6 novembre 2023

1 Théorie

La théorie, on s'en balance, pourvu que ça marche à la fin, comme démontré dans la référence [?]. Un bon lissage vaut mieux que toute la théorie du monde.

L'équation qui explique tout :

$$E = mc^2 \quad (1)$$

On peut faire référence à l'Éq. (??)

CuO_2 et non CuO_2

$\phi_{\text{ext.}}$ et non ϕ_{ext}

$|\psi\rangle$ vs $|\psi\rangle$, $\langle\psi|$ vs $\langle\psi|$.

2 Deuxième section

Vers la fin du XIXe siècle, la théorie atomique de la matière – initialement proposée par John Dalton vers 1803 – était acceptée par une majorité de physiciens et de chimistes. Cette théorie parvenait à expliquer le comportement des gaz, les proportions définies dans les réactions chimiques et donnait une base physique au concept chimique de valence. C'est à ce moment que des signes que l'atome était à son tour constitué d'objets plus fondamentaux firent leur apparition dans les laboratoires.

Objectif 1 Maîtriser l'équipement

Vaut mieux détruire l'équipement qu'être détruit par lui.

2.1 Équipement nécessaire

- Un cure-dent
- Des bouchons pour les oreilles
- Une tasse de café



FIGURE 1 Notre oscilloscope dernier cri.

TABLE 1 Mesures de la propriété X

x	y
1,0	3,1416
2,0	3,141
3,0	3,14

2.1.1 Équipement facultatif

Un oreiller (si vous n'avez pas dormi la veille).

2.2 Équipement nécessaire

1. Un cure-dent
2. Des bouchons pour les oreilles
3. Une tasse de café

3 Conclusion

Toute bonne chose a une fin.

TABLE 2 Exemple de tableau obtenu en insérant une figure préparée avec Excel.

x	y	T	S	Z	Q
0.2	0.0549	0.5233	-0.2143	-0.2142	0.523
0.2	0.053	0.5198	-0.2049	-0.205	0.5201
0.2	0.0509	0.5165	-0.1951	-0.1952	0.5171
0.2	0.0488	0.5138	-0.1852	-0.1853	0.5143
0.2	0.0467	0.5115	-0.1752	-0.1753	0.5118
0.2	0.0445	0.5095	-0.1654	-0.1654	0.5097
0.2	0.0422	0.5079	-0.1556	-0.1556	0.5079
0.2	0.0397	0.5064	-0.1459	-0.1459	0.5064
0.2	0.0373	0.5055	-0.1366	-0.1365	0.5055
0.2	0.0345	0.5043	-0.1267	-0.1267	0.5043
0.2	0.0316	0.5036	-0.117	-0.117	0.5035
0.2	0.028	0.5021	-0.106	-0.106	0.5021
0.2	0.024	0.5012	-0.0949	-0.0949	0.5012
0.2	0.019	0.5004	-0.0827	-0.0827	0.5004
0.2	0.0075	0.498	-0.0645	-0.0647	0.4988
0.2	0.0037	0.5041	-0.0611	-0.0612	0.5043
0.2	0.0004	0.511	-0.0595	-0.0595	0.5112

Références

- [1] F. Einstein, *I, Robot*, Journal of Medical Errors **126**, 132 (1818).
- [2] E. Rutherford, *The Scattering of α and β Particles by Matter and the Structure of the Atom*, Philosophical Magazine, **21**, 669 (1911)