

	Grandeur physique	Formule à retenir pour la dimension	dimension	Unité SI Symbole	Unité SI équivalente plus commode : nom et symbole	Autres unités (non SI) : nom, symbole, égalité de conversion
1	Longueur		L			
2	Masse		M			
3	Temps		T			
4	Intensité de courant électrique		I			
5	Température thermodynamique		Θ			
6	Quantité de matière		N			
7						
8	Surface	$S = \pi * R^2$ par exemple				
9	Volume	$V = \pi * R^2 * h$ par exemple				
10	Constante de cellule conductimétrique	$k = l/S$ .l : longueur entre armatures, S surface armature d'une cellule				
11						
12	Fréquence					
13	Vitesse	$v_x = dx / dt$ avec $v_x$ abscisse vecteur vitesse, x abscisse spatiale du point				
14	*c : vitesse lumière dans le vide					
15	Indice d'un milieu					
16	Accélération	$a_x = dv_x / dt$				
17	(Intensité de la pesanteur)					
17bis	débit					
18						
19	Masse volumique					
19bis	Masse surfacique					
19ter	Masse linéique					
20	Densité					
20bis	Débit massique					
21	Solubilité massique					
22	Force	$\Sigma F = m * a$ avec <b>a</b> vecteur accélération et $\Sigma F$ vecteur forces ext				
23	*G : constante gravitationnelle					
24	Travail, chaleur, énergie					
25	Energie volumique					
26	Puissance, flux thermique					
26bis	flux thermique surfacique					
27	*h constante de Planck					
28	Pression					
29	Constante de raideur ressort	$F = k * (l - l_0)$ avec l longueur du ressort, $l_0$ longueur à vide du ressort				
30	$(m/k)^{1/2}$					
31						
32	Charge électrique					
33	ddp, fem, tension					
34	Résistance électrique					
35	Conductance électrique	$G = 1/R$				
36	Conductivité $\sigma$	$G = \sigma/k$ avec k constante de cellule par exemple				
37	Capacité d'un condensateur	$i_{cond} = C * du_{cond} / dt$ en convention récepteur				
38	Inductance	$u_{bobine} = L * di_{bobine} / dt$ en convention récepteur pour bobine idéale				
39	RC					
40	L/R					
41	$(LC)^{1/2}$					
42						
43	Avancement d'une réaction					
44	Concentration molaire					
45	Masse molaire					
46	Solubilité molaire					
47	Volume molaire					
48	(Vitesse de réaction)	$v = (1/V) dx/dt$ avec V volume de solution et x avancement				
49	Conductivité ionique molaire	$\sigma = \Sigma \lambda_i * c_i$				
50						
51	Capacité thermique molaire $c_{mol}$	$E_{reccu} = c * n * \Delta T$				
52	Capacité thermique massique c					
53	*Constante des gaz parfaits R					
54	Conductivité thermique					
55	Résistance thermique					