

Adesivo per l'identificazione  
dell'alunno/a

INCOLLARE ATTENTAMENTE

# CHIMICA

Fascicolo PSE





## COSTANTI NATURALI FONDAMENTALI

<i>Grandezze</i>	<i>Simbolo</i>	<i>Valore</i>
Velocità della luce nel vuoto	$c_o$	$3,00 \cdot 10^8 \text{ m s}^{-1}$
Costante di Planck	$h$	$6,63 \cdot 10^{-34} \text{ J s}$
Carica elementare	$e$	$1,60 \cdot 10^{-19} \text{ C}$
Massa dell'elettrone	$m_e$	$9,11 \cdot 10^{-31} \text{ kg}$
Massa del protone	$m_p$	$1,67 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$
Massa del neutrone	$m_n$	$1,67 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$
Costante di massa atomica, unità di massa atomica, dalton	$m_u = 1 \text{ u} = 1 \text{ Da}$	$1,66 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$
Costante di Avogadro	$L, N_A$	$6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
Costante di Boltzmann	$k$	$1,38 \cdot 10^{-23} \text{ J K}^{-1}$
Costante di Faraday	$F$	$9,65 \cdot 10^4 \text{ C mol}^{-1}$
Costante molare dei gas	$R$	$8,31 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$
0 gradi Celsius di temperatura		273 K
Volume molare dei gas ideali ( $p = 101,325 \text{ kPa}$ , $t = 0 \text{ °C}$ )	$V_m$	$22,4 \text{ L mol}^{-1}$



Pagina vuota

