

Y model atomig

Rhowch gynnig ar ddatrys yr ymadroddion yn y tabl a ffurfio'r diffiniadau cywir ar gyfer y termau allweddol a restrir yng ngholofn A (gellir defnyddio ymadroddion unwaith, fwy nag unwaith, neu ddim o gwbl). Wedyn ysgrifennwch y diffiniadau'n llawn, ar y llinellau o dan y tabl.

A	B	C	D	E
Y rhif atomig	yw cyfanswm nifer	y protonau	o brotonau ond	elfen benodol.
Y rhif màs	yw màs cyfartalog	mewn niwclews	a'r niwtronau	atom ^{12}C .
Màs atomig cymharol	yw nifer y protonau	sydd â'r un nifer	o'i gymharu ag $^{1/12}$ o fàs	mewn niwclews atom o elfen benodol.
Màs cymharol	yw atomau	gronyn	gan ystyried y canrannau	niferoedd gwahanol o niwtronau.
Isotopau	yw gwefr bositif (+) neu negatif (-)	atom o elfen	o'i chymharu â gwefr	o isotopau'r elfen sy'n digwydd yn naturiol.
Gwefr gymharol	yw màs	gronyn	atom o	un proton.

Y rhif atomig _____

Y rhif màs _____

Y màs atomig cymharol _____

Y màs cymharol _____

Isotopau _____

Gwefr gymharol _____

Cwblhau'r cysylltiad

Dewiswch y llythyren o'r tabl isod sy'n cynnwys y rhes gywir o eiriau cyswllt i gwblhau'r brawddegau hyn.

Mae'r rhif màs yn dweud wrthym beth yw cyfanswm y protonau a'r niwtronau mewn niwclews atom. _____, gellir cyfrifo nifer y niwtronau

_____ dynnu'r rhif atomig o'r rhif màs, _____ y rhif atomig

yn dweud wrthym beth yw nifer y protonau mewn niwclews atom.

A	O'r herwydd	gan	er hynny
B	Gan fod	drwy	er hynny
C	Er hynny	er gwaethaf	oherwydd
D	Felly	drwy	gan fod