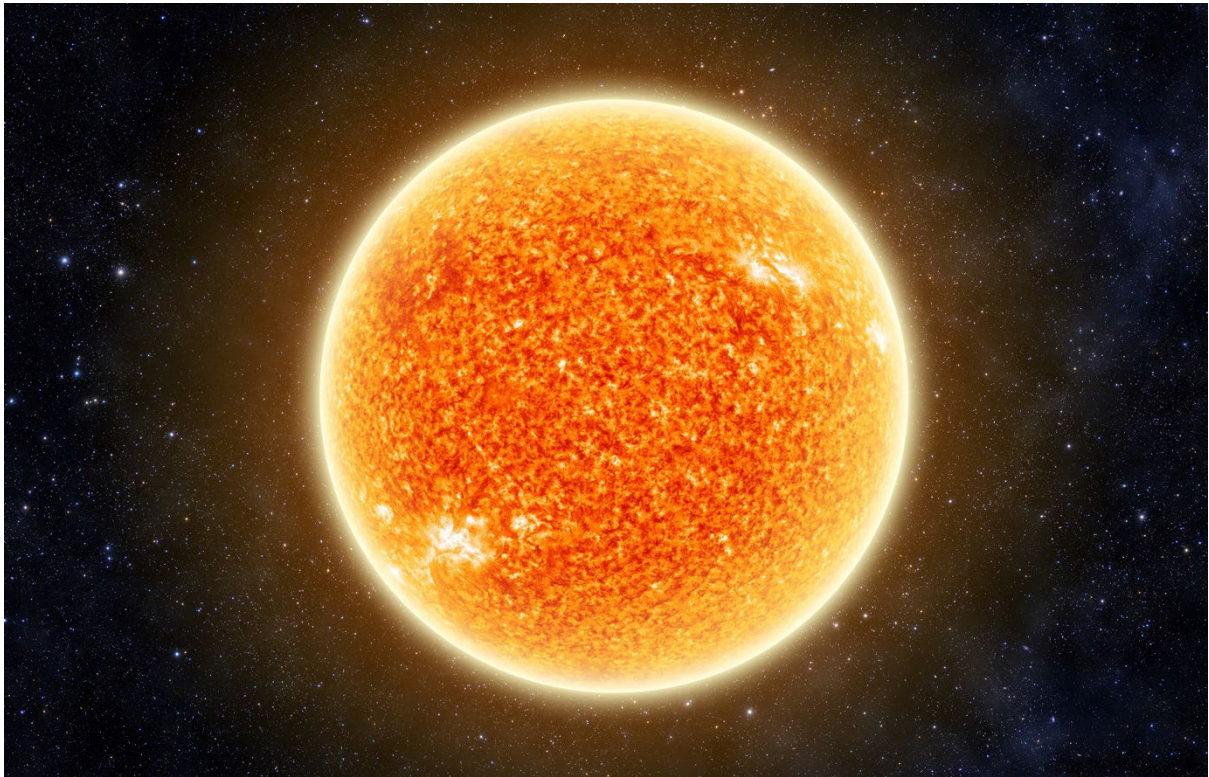


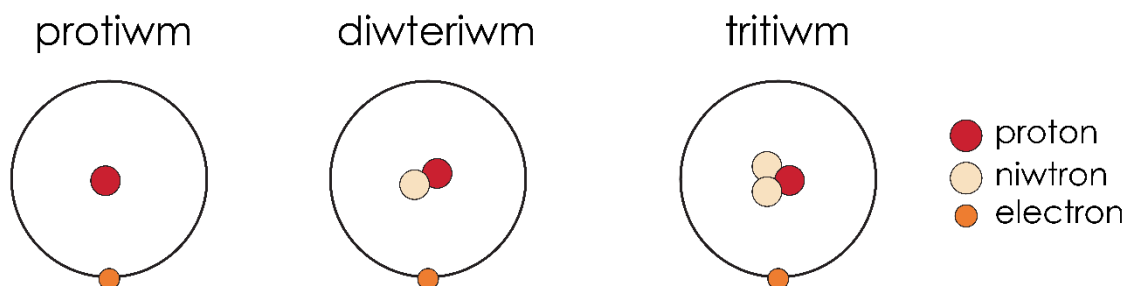
## Adeiledd atomig a'r Haul



Ffynhonnell: © Shutterstock

Yr Haul yw ein seren. Mae'r rhan fwyaf o sêr yn ein galaeth, gan gynnwys yr Haul, yn 74% hydrogen a 24% heliwm, ac mae'r 2% arall yn cynnwys elfennau eraill fel carbon, nitrogen ac ocsigen.

- 1 Mae gan hydrogen dri isotop. Mae pob un o'r tri isotop i'w ganfod yn yr Haul.



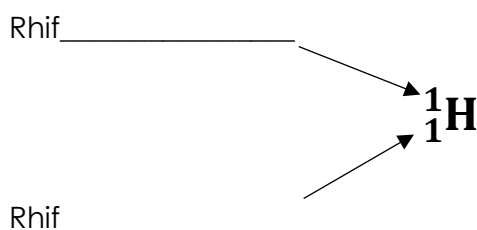
- (a) Llenwch y tabl i ddangos nifer y protonau, y niwtronau a'r electronau ym mhob un o'r isotopau hydrogen.

| Isotop   | Nifer y protonau | Nifer y niwtronau | Nifer yr electronau |
|----------|------------------|-------------------|---------------------|
| protiwm  |                  |                   |                     |
| diwteriw |                  |                   |                     |
| tritium  |                  |                   |                     |

- (b) Y symbol ar gyfer protiwm yw  ${}^1_1\text{H}$ .

Labelwch y diagram i ddangos ystyr pob un o'r rhifau yn y symbol gan ddefnyddio dau o'r geiriau canlynol:

**màs**                      **niwtron**                      **atomig**                      **electron**



- (c) Y symbol ar gyfer diwteriw yw  ${}^2_1\text{H}$ . Ysgrifennwch symbol tebyg ar gyfer tritium.

\_\_\_\_\_

- (d) Eglurwch pam mae protiwm, diwteriw a thritium yn isotopau.

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

- 2 Mae cemeg yn digwydd yn nhymeredd uchel yr Haul na fyddai'n digwydd fel arfer ar y ddaear. Mae atomau hydrogen yn colli eu helectronau i ddod yn niwclysau hydrogen.

(a) Y symbol ar gyfer niwclews protiwym yw  ${}^1_1\text{H}^+$ .

Eglurwch pam mae gan niwclews protiwym wefr bositif.

---

---

(b) Ysgrifennwch symbolau ar gyfer:

i. niwclews diwteriwm \_\_\_\_\_

ii. niwclews tritiwm \_\_\_\_\_

Yn nhymeredd uchel yr Haul, mae niwclysau hydrogen yn cyfuno i ffurfio niwclysau mwy. Mae'r rhain yn niwclysau elfen wahanol. Bydd ganddynt niferoedd gwahanol o brotonau a niwtronau.

(c) Os bydd dau niwclews hydrogen yn cyfuno, sawl proton fydd gan y niwclews newydd?

---

(d) Defnyddiwch y tabl cyfnodol i ddod o hyd i enw'r elfen newydd sy'n cael ei chynhyrchu.

---

- 3 Gelwir yr adweithiau yn yr Haul yn adweithiau ymasiad. Maent yn hynod o ecothermig. Mae gwyddonwyr yn ceisio datblygu adweithiau ymasiad gan ddefnyddio diwteriwm a thritiwm fel ffynhonnell ynni ar y Ddaear.

(a) Beth yw adwaith ecothermig?

---

---

(b) Diwteriwm yw un o bob 6,420 atom hydrogen ar y Ddaear. Pa ganran o'r hydrogen sy'n digwydd yn naturiol sy'n ddiwteriwm? Rhowch eich ateb i dri ffigur ystyrllon.

---

Mae gwyddonwyr yn ymchwilio i ddefnyddio dŵr y môr fel ffynhonnell diwteriwm. Weithiau, gelwir dŵr sy'n cynnwys diwteriwm yn ddŵr trwm.

(c) Beth yw màs fformiwla cymharol dŵr trwm?

Tybiwch fod moleciwl o ddŵr trwm yn cynnwys dau atom diwteriwm.

Ar diwteriwm 2; Ar ocsigen 16

---

---

(d) Beth yw canran yn ôl màs y diwteriwm yn y dŵr trwm hwn?

---

---



**Pa gwestiwn/gwestiynau a gawsoch chi'n anghywir? Pam?**

**Beth fyddwch chi'n ei wneud y tro nesaf y gofynnir cwestiwn tebyg i chi?**