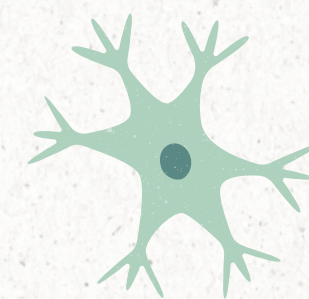
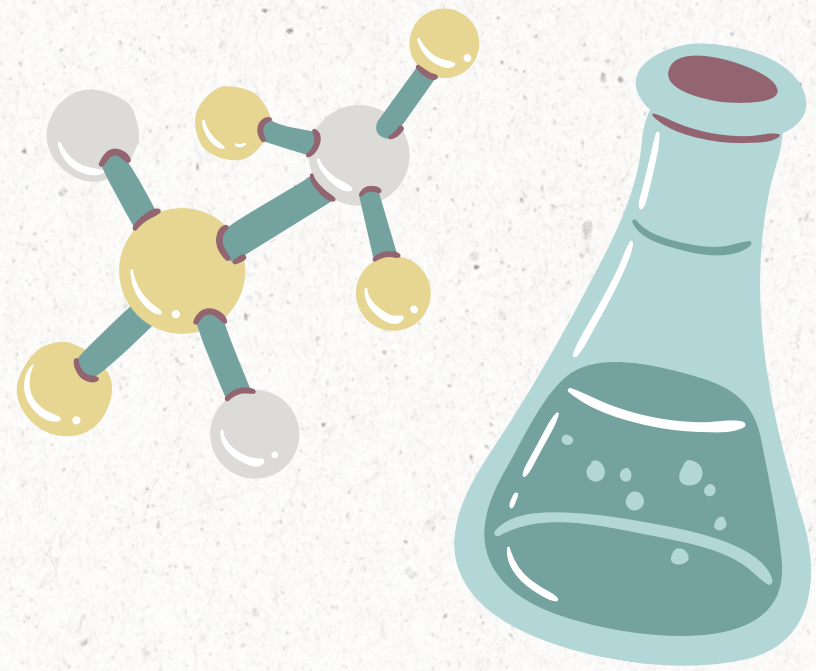


VERBOS INSTRUCIONAIS

Duarte Figueiredo e
Francisca Rodrigues
10.º CT6





VERBOS INTRUCCIONAIS



Selecionar

Calcular

Suspender

Determinar

Classificar

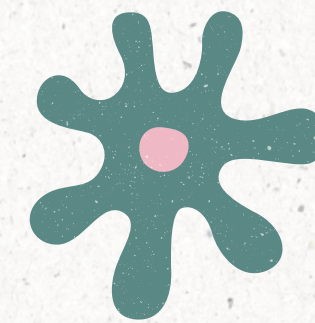
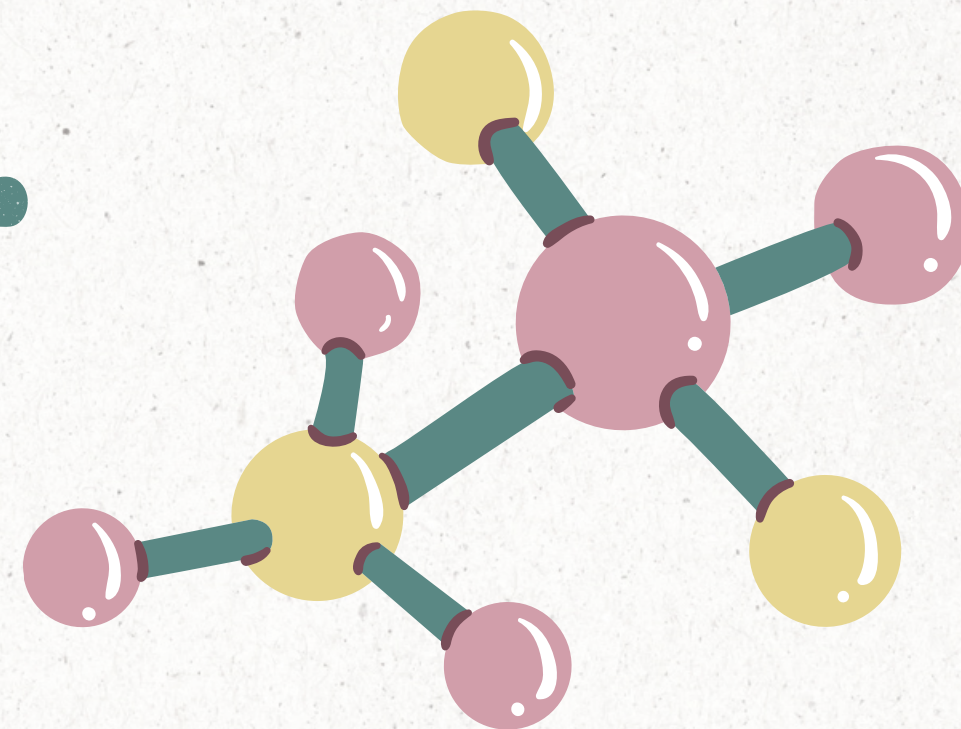
Verificar

SELECIONAR

Escolher uma opção.

Selecione, da lista de substâncias que se segue, a única que é um metal.

- (A) Oxigênio.
- (B) Hélio.
- (C) Ferro.
- (D) Carbono.



SELECIONAR

Escolher uma opção.

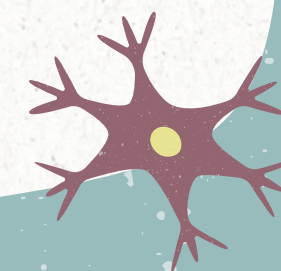
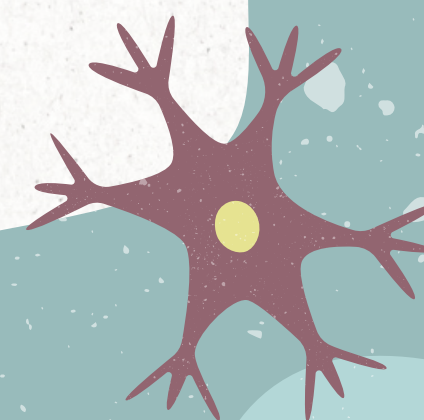
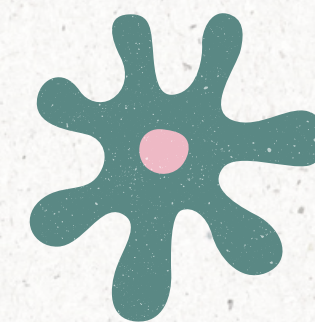
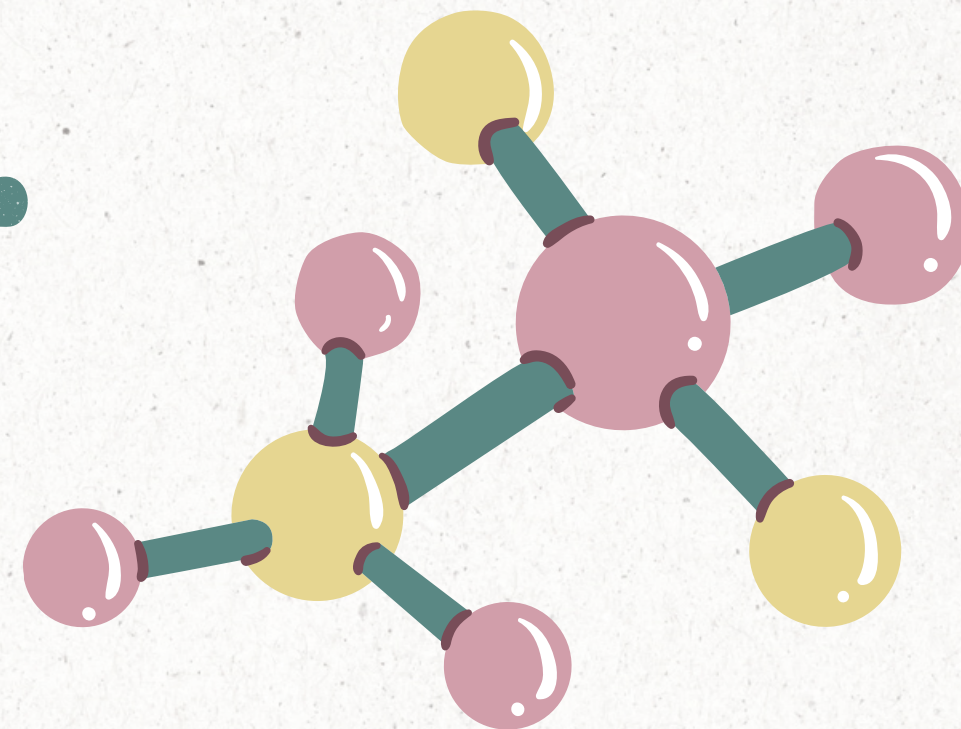
Selecione, da lista de substâncias que se segue, a única que é um metal.

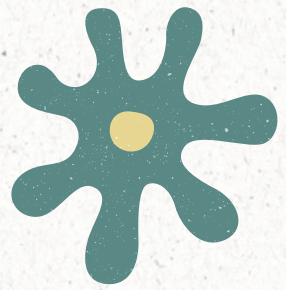
(A) Oxigênio.

(B) Hélio.

(C) Ferro.

(D) Carbono.

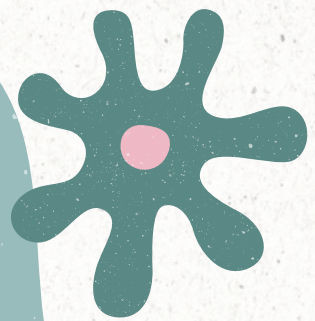




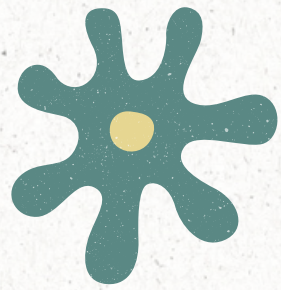
CALCULAR

Fazer e apresentar contas.

A fórmula química da molécula de glicose (açúcar simples) é $C_6 H_{12} O_6$.



Calcula quantos átomos de Carbono existem em 3 moléculas de glicose?



CALCULAR

Fazer e apresentar contas.

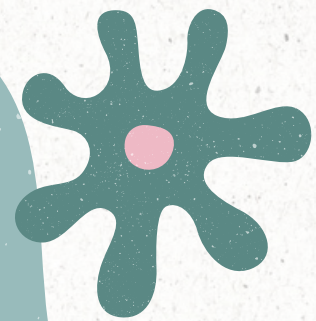
A fórmula química da molécula de glicose (açúcar simples) é $C_6 H_{12} O_6$.

Calcula quantos átomos de Carbono existem em 3 moléculas de glicose?

R.: 1 molécula de carbono = 6 átomos

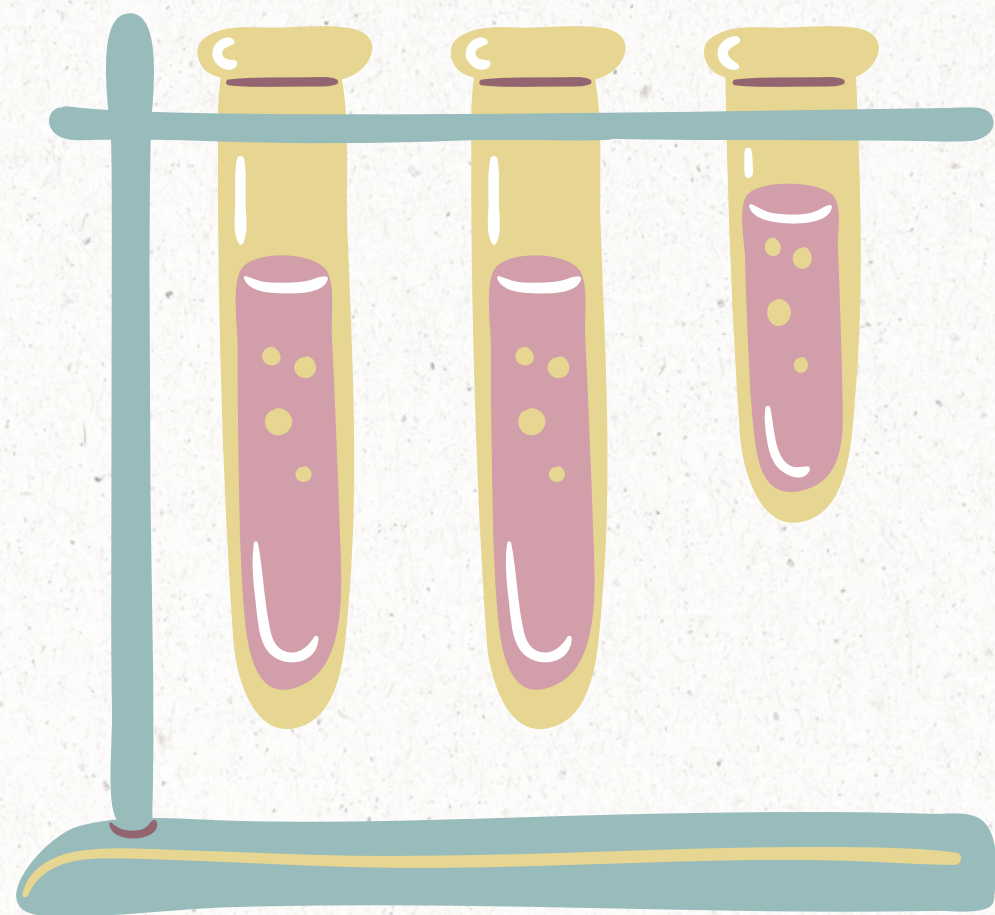
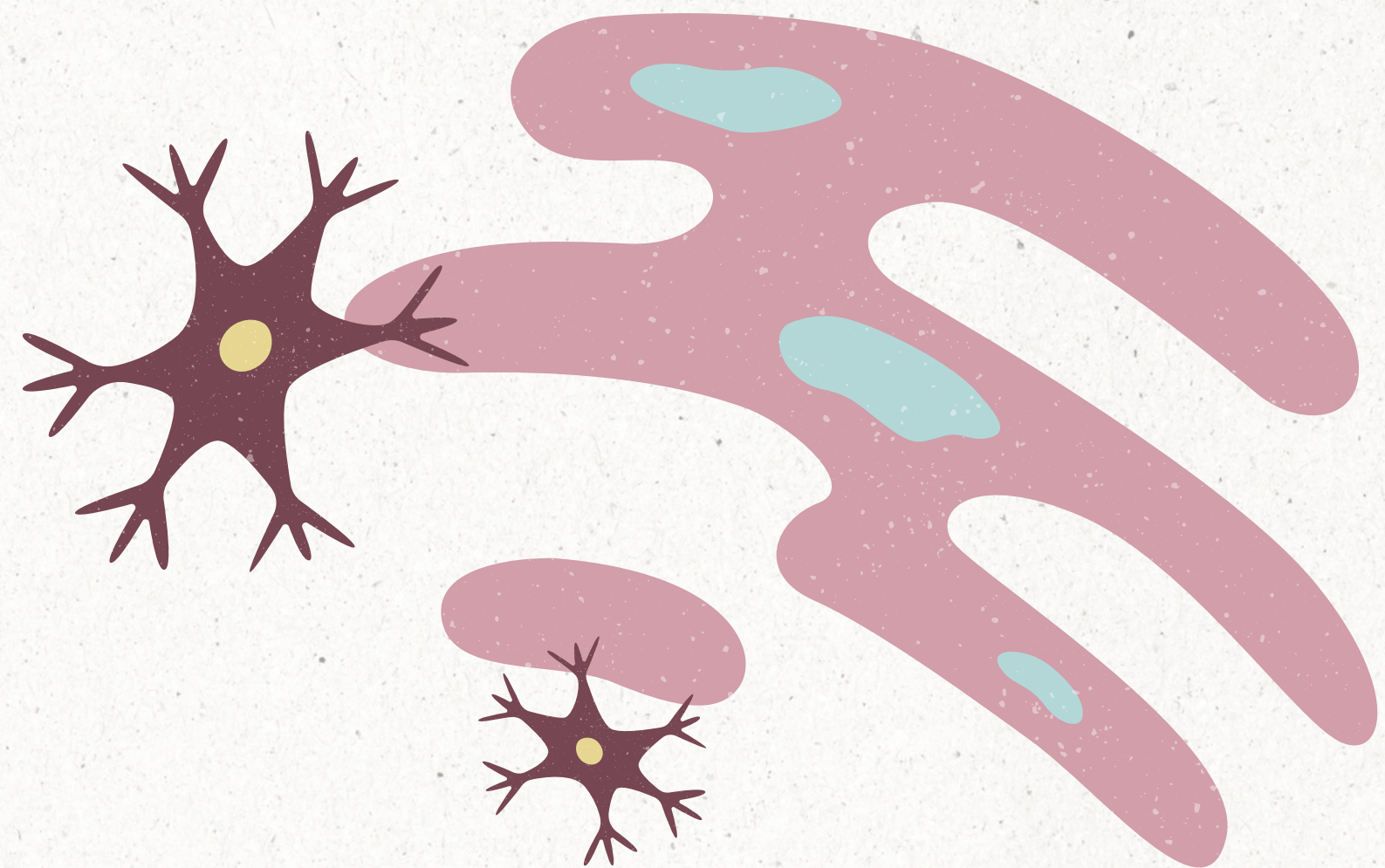
$$6 \times 3 = 18$$

3 moléculas de glicose têm 18 átomos de carbono



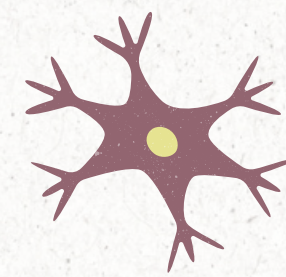
SUSPENDER

Pendurar ou interromper temporariamente.



Suspende a bureta no suporte, centrada com o gobelé.

DETERMINAR

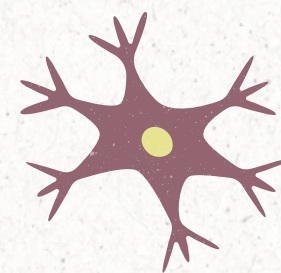


Mostrar com precisão.

Determina o número de prótons que existem no núcleo de um átomo de gálio.

Isótopo	Número de massa	Número de neutrões
Gálio- 69	69	38
Gálio- 71	71	40

DETERMINAR



Mostrar com precisão.

Determina o número de prótons que existem no núcleo de um átomo de gálio.

$$\text{R.: } 69 - 38 = 31$$

OU

$$71 - 40 = 31$$

Isótopo	Número de massa	Número de neutrões
Gálio- 69	69	38
Gálio- 71	71	40



CLASSIFICAR



Indicar o grupo a que pertence.

Classifica as seguintes afirmações em verdadeiras (V) ou falsas (F).

- (A) Um corpo em movimento possui energia, mas um corpo parado não.
- (B) Quanto maior a velocidade de um corpo, maior é a sua energia potencial gravítica.
- (C) Quanto maior a massa de um corpo em movimento, maior é a sua energia cinética.



CLASSIFICAR

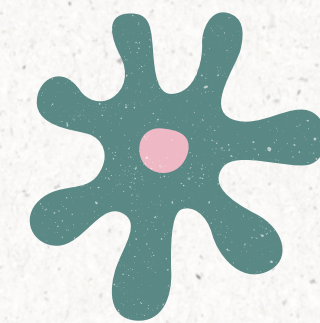


Indicar o grupo a que pertence.

Classifica as seguintes afirmações em verdadeiras (V) ou falsas (F).

- F (A) Um corpo em movimento possui energia, mas um corpo parado não.
- F (B) Quanto maior a velocidade de um corpo, maior é a sua energia potencial gravítica.
- V (C) Quanto maior a massa de um corpo em movimento, maior é a sua energia cinética.

VERIFICAR



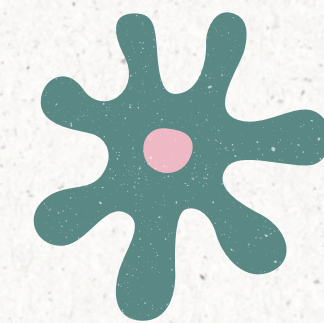
Confirmar e justificar se algo é verdadeiro.

Verifica se a seguinte afirmação é verdadeira, tendo em conta a Lei de Lavoisier:

A partir de 100g de reagentes obtêm-se 100g de produtos de reação.



VERIFICAR



Confirmar e justificar se algo é verdadeiro.

Verifica se a seguinte afirmação é verdadeira, tendo em conta a Lei de Lavoisier:

A partir de 100g de reagentes obtêm-se 100g de produtos de reação.

R.: A afirmação é verdadeira, pois, de acordo com a Lei de Lavoisier, numa reação química, a massa total não varia.

