FILA: A

Francy Alejandra Salas
2561867 - 107TGQ1D



Felicitades.

¿Cuales son las 2 cargas que tiene el átomo?
- electrones
+ Protones ✓ 2,5

2,5
NO USO factor Conversion

¿Cuantos gramos hay en 0,003 moles de H_2SO_4?

98 g H_2SO_4

g = ? 0,003 moles H_2SO_4

98g H_2SO_4 1 mol H_2SO_4

~~X~~ ~~2,5~~ 0,10

Factor Conversion

RTA = 0,294 gr H_2SO_4

Calificador = Shelsy Nicolle Garzón Ortiz.

Powered by CamScanner

Jara 2

25 : 10 : 22

Fila A

1. Cuales son los dos cargas que tiene el atomo?

R = Negativa y positiva ✓ 2,5

2. Cuantos gramos hay en 0,003 moles de H_2SO_4 de 98g H_2SO_4

H = 1 x 2 = 2
S = 32,064
O = 16 x 4 = 60

$0,003 mol H_2SO_4 = \left(\frac{98,064g}{1mol}\right) = 0,027$

2 + 32,064 + 60 = 98,064g

1 mol H_2SO_4 ⟶ 98g H_2SO_4

Calificado por = Jara Torres

Calificación = 2,5

Powered by CamScanner

Fila B
Monica Valentina Silva Malaver

¿Que es un isotopo?

R/ Son (átomos) moleculas que tienen la misma cantidad de electrones y protones pero sus neutrones se varian.

5

¿Cuantos moles hay en 530 g de S?

R/ $530\,g \times \frac{1\,mol\,S}{32\,g\,S} = 16{,}56\,moles\,S$

S = 32 g

Calificado por: Paula Honan

Jennifer Valentín

25 octubre.

Fila b.

1- ¿Qué es un isótopo? O

2- ¿cuantos moles hay en 530 g de S $\frac{32}{32 g}$.

2 S = 32 g

$$530\,g \cdot \frac{1\ mol}{32\ g} = 16.56\ mol\ S$$ ✓ 2.5

Nicol Vella

Yuly Vanessa Ramirez Tibaduiza 25 10 2022

Fila B

- Que es un isotopo? 32
es para saber cuanto vida tiene el atomo de cada elemento

- cuantos moles hay en 530g de S

S = 32 g peso Atomico.

1 mol S x ——— 32 g

530 g S x $\frac{1 \text{ mol S}}{32 \text{ g S}}$ 16.56 g S

Calipca

Aibymileth Gugu Via

xD.

Powered by CamScanner

Fila B Laura Valentina Romero Gamboa

1. Que es un isotopo

R. 0,0

2. ¿cuantos moles hay en 530g de S

$530g\ S = \frac{1\ mol}{32g} = 16.6$ moles de S ✓ 2,5

530 | 32
210 16.12
~~+80~~
118
12

~~37~~ ~~53~~ - 32 = 21 + 32 = 53

32 × 5 = 160 + 32 = 192 + 32 = 224

2'4'0 - 192 = 118

32 × 3 = ~~96~~ + ~~32~~

4'18 - 96 = 12

Calificado Por - Alejandra Salas

2,5

Michael Rojas T.

Quiz

Fila A

¿ cuales son los dos cargas que tiene el atomo?

R) cargas negativas y positivas (-)(+) ✓ 2,5

¿ cuantos gramos hay en 0.003 moles H_2SO_4 ?

$$0.003\ mol\ H_2SO_4 \times \frac{98\ g}{1\ mol\ H_2SO_4} = 0.3\ g\ H_2SO_4$$ ✓ 2,5

Vera Zarate Suarez

Calificación = 5

Powered by CamScanner

C=5

25 10 22

Miguel Angel Murcia - Fila A

- ¿Cuales son las dos cargas que tiene el atom

1.° ¿Que es un isotopo?

2.° ¿Cuantos m hay en 530 g de S?

2.5

- Un isotopo es la variacion del numero de neutrones de un elemento o atomo, dando así inestabilidad

- $530\ g\ de\ S \times \frac{1\ mol\ S}{32\ g\ S} = 16.5\ mol\ de\ S$

2.5

peso molecular = 32 g S

Calificador = Nickol Brighite Naranjo Abril

Fila B.

Nombre= Shelsy Nicolle Garzón Ortiz. 107TGQID-2561867

1. Que es un isotopo?
2. Cuantos moles hay 530g de S.?

Solución

1. Variación de n en ~~electrones~~ en un atomo ○

2. S= 32g

$$530\,g\,S \times \frac{1\,mol\,S}{32\,g\,S} = 16.56\,mol\,S$$ ✓ 2.5.

Luz Polania: 2.5

Powered by CamScanner

Nicol Estefany Pineda - Fila A

50 ✓

Quiz

① ¿Cuales son las dos cargas que tiene el atomo?

R/: Carga Positiva Protones
Carga Negativa Electrones

✓ 2.5

② ¿Cuantos gramos hay en 0,003 moles de H_2SO_4?

R/: $0{,}003 \text{ moles de } H_2SO_4 \cdot \frac{98 \text{ g } H_2SO_4}{1 \text{ mol } H_2SO_4} = 0.294 \text{ g } H_2SO_4$

$0.003 \text{ mol } H_2SO_4$ ——— $0.294 \text{ g } H_2SO_4$

Peso molecular

✓ 2.5

$H_2 = 1 \times 2 = 2$
$S = 1 \times 32 = 32$
$O_4 = 16 \times 4 = 64$

Powered by CamScanner

Luna Valentina Dorta Delgado FILA = B

1 Que es un isotopo. Un mismo elemento con distinto número atomico

2 cuantos moles hay en 530g de S

$$530{,}95 \frac{1\,mol\,S}{32\,S} = 16.56\,mol\,S$$ ✓ 2.5

Calificado por: Nicol Pineda

25

Fila B

1. ¿Que es un isotopo?
   R. Una molécula o átomo que tiene ~~el mismo peso~~, la misma cantidad de e^- y protones pero difieren sus neutrones. ✓ 2.5
2. Cuantas moles hay en 350g de S (32g).

$$350\,g\,S \left(\frac{1\,mol\,S}{32\,g\,S}\right) = 1.09\,mol\,S.$$

X 0

350 | 32
300 | 10.93?
(11)
:88

Calificadora = Carol Beleño

Calificación = ~~2.5~~ 3,0 !!

25 | 10 | 22

Scribe

Quiz 5

Fila B

Que es un isotopo?

25

▾ Es la diferencia de neutrones en un atomo ✓

Cuantos moles hay en 530g de S?

S= 32 gS

$$530 g\,S \quad \frac{1\ mol\ S}{32\ g\,S} = 16{,}56\ mol\ S$$

25

Sara Lizeth Torres Diaz

Calificado por: Andres David Melgarejo

Calificación final 5.0

Powered by CamScanner

LuKiS

B

25/10/22

Quiz

1 Qué es un isótopo.

Rta: Variación de Electrones en un atomo, cambiando la fuerza de este. X 0.

2 Cuantos moles hay en 530g de S

$$530\,g\,S = \frac{1\,mol}{32\,g\,S} = 16.5\,mol\,S \quad 2.5$$

Javier Santiago Torres.

Leximar Perez:

Scribe Aibymilleth Gugo Via

Fila A

1. ¿Cuales son las 2 cargas que tiene el átomo?

Positiva
Negativa

2.5

2. ¿Cuantos gramos hay en 0,003 moles de H_2SO_4

$$\begin{array}{cc} \text{mol} & \text{g} \\ 0{,}003 & X \\ 1 & 98 \end{array} \qquad 98\,g\ H_2SO_4$$

$$0{,}003\,\text{mol} \times \frac{98\ g}{1\ \text{mol}} = 0{,}294\ g.$$

$$\begin{array}{r} 0{,}003 \\ \times\ 98 \\ \hline 0{,}024 \\ 0{,}027 \\ \hline 0{,}294 \end{array}$$

hay 0,294g de H_2SO_4

2.5

Laura Valentina Romero Gamboa 5.0

Powered by CamScanner

Aprendiz Andres David Melgarejo Cardenas 2561867 // 109T6@1D
FILA B

① Que es un isotopo: Es un átomo de un elemento con distinto número de neutrones ✓ 2.5

② Cuantos moles hay en un 530g de S = 32g.

$530g\ S \cdot \frac{1\ mol\ S}{32} = 16\ mol\ S$ ✓

530 | 32
210 16. ✓ 2,5

Calificado: Miguel Murcia

Nota: 5,0

Powered by CamScanner

25 10 22 FILA b.

Nombre = Yenci Yurani Zarate Suarez

1. ¿ Que es un isotopo ?

Rta = diferencia de electrones X 0

2. ¿ cuantos moles hay en 530g de S ?

$$530g\ S \times \frac{1\ mol}{32,06g} = 16.53\ moles\ S \checkmark$$

2,5

S = 32.06g

↓

equivale 1mol

Calificacion: 2,5

Valentina Segura → Calificadora

FILA B

25/10/22

Ana Sofia Ortiz Mendoza

1. Que es un isotopo
2. Cuantos moles hay en 530 g de S

Solución

1. El isotopo es hermano o son los hermanos que tiene un elemento, sea Al, H, Li, etc. ✗

2. $530\ g\ S \cdot \frac{1\ mol\ S}{32\ g\ S} = 16,5\ mol\ S$ ✓

2.5

Calificador = Maria Fernanda Segura R.

Powered by CamScanner

Katalina lozano saboyal

DD 29 MM 10 AA 22

Fila A

¿Cuales son las dos cargas que tiene el atomo?

¿Cuantos gramos hay en 0,003 moles de H_2SO_4?

98 g H_2SO_4

Solución

1 las dos cargas que tiene son el Electron y Proton X

2

$$0{,}003 \text{ mol } H_2SO_4 \quad \frac{98 \text{ g } H_2SO_4}{1 \text{ mol } H_2SO_4} = 0{,}3 \text{ g } H_2SO_4$$

Califica: Laura Leguizamón
Calificacion: 2,5

Powered by CamScanner

María Fernanda Segura - 107 T6Q1D

1. ¿Cuales son las dos cargas que tiene el atomo?
2. ¿Cuantos gramos hay en 0,003 moles de H_2SO_4?
   98 g H_2SO_4

Solución.

2.5

1. Negativa = Electron ✓
   Positiva = Proton

2. H = 1 x 2 = 2
   S = 32.06
   O = 16 x 4 = 64
   → 98 g H_2SO_4

0

$$0.003 \text{ mol } H_2SO_4 = \frac{98 \text{ g } H_2SO_4}{1 \text{ mol } H_2SO_4} = ?$$

Calificador: katalina lozano 2.5 - 3,0

Valentina Segura Guerrero

Fila B

Evaluación

1. Que es un isotopo

-

X

2. Cuantos moles hay en 530g de S?

Peso Atomico S

S = 32g

$530g\,S = \frac{1\,mol}{32g\,S}$ 176,66 moles

Calificadora. Yudy Vanessa Ramirez

0

Carol Andrea Beleño Espejo
fila A.

1¿Cuales son las cargas que tiene el atomo?

Positiva - Proton
Negativa - electron

2¿Cuantos gramos hay en 0.003 moles de H_2SO_4

$H_2SO_4 = 98.02$

$1\ mol\ H_2SO_4 — 98.02\ g\ H_2SO_4$

$$0{,}003\ mol\ H_2SO_4 \times \frac{98.02\ g\ H_2SO_4}{1\ mol\ H_2SO_4} = 0.29\ g\ H_2SO_4$$

5.0

Jennifer Valentin.

Powered by CamScanner

D M A fila A Nicol Vela

Cuales son las dos cargas que tiene el atomo

- el atomo es tiene :
  Protones Positiva
  electrones negativa ✓ 2.5

* Cuantos gramos hay en 0,003 moles H_2SO_4

$0{,}003 \text{ mol} \times \frac{98}{1 \text{ mol}}$ $0{,}294 \text{ g } H_2SO_4$ ✓ 2.5

H 1 +1

So

CALIFICADO POR Luna Daza 5.0 ✓

Nickol Brighite Naranjo Abril

Fila A

5.0

① ¿ Cuales son la 2 cargas que tiene el atomo ?

R: Protones = Carga Positiva -> +

Electrones = Carga Negativa. - -

✓ 2.5

* Cuantos gr hay en 0,003 moles de H_2SO_4?

Peso molecular

C = 98gr H_2SO_4.

$$0,003 \text{ moles } H_2SO_4 \left(\frac{98 \text{ gr } H_2SO_4}{1 \text{ mol } H_2SO_4}\right)$$

$$= 0,294 \text{ gr } H_2SO_4$$

✓ 2.5

a

Calificadora: Ana Sofia Ortiz

Powered by CamScanner

Paula Florian Rojas 25 M A

FILA A:

→ Cuáles son las dos cargas del átomo.

Protones = Positivo
Electrones = negativo

→ Cuantos g hay en 0,003 mol H_2SO_4.

$$0{,}003 \text{ mol } H_2SO_4 \times \frac{98 \text{ g}}{1 \text{ mol } H_2SO_4} = 0{,}294 \text{ g } H_2SO_4 \simeq 0{,}3 \text{ g}.$$

3,0

Michael Rojas

Leximar Perez S

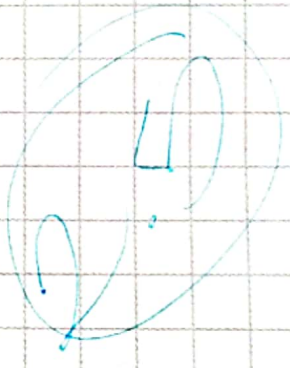
Fila B

25/10M

1. Que es un hisotopo. X 0
2. Cuantos moles hay en 530g de S?

$$530\,g\,S * \frac{1\,mol\,S}{32\,g\,S.} = 11.6\,mol\,S. \quad \checkmark \quad 2.5$$

Calificador: Javier Santiago Torres Yepez



Powered by CamScanner