

NOME: _____

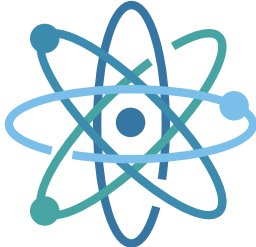
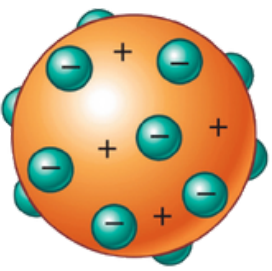
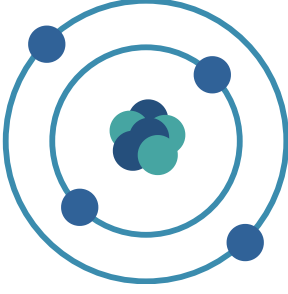
DATA: _____

MODELOS ATÔMICOS

 RECORTE AS CAIXAS
NA PÁGINA 1.

 COLE AS CAIXAS
SOB O TÍTULO
CORRETO NA
PÁGINA 2.

 VERIFIQUE SUAS
RESPOSTAS USANDO
A PÁGINA 3.

ÁTOMOS SÃO, EM SUA MAIORIA, ESPAÇO VAZIO COM UM NÚCLEO CENTRAL POSITIVO. ELÉTRONS ESTÃO DO LADO DE FORA DO ÁTOMO.	CIENTISTA: JOÃO DALTON		ANO DA DESCOBERTA: 1904
ANO DA DESCOBERTA: 1913	OS ÁTOMOS SÃO COMPOSTOS DE ELÉTRONS ESPALHADOS POR UM MAR DE CARGA POSITIVA.	ANO DA DESCOBERTA: 1911	
	CIENTISTA: BOHR		CIENTISTA: ERNEST RUTHERFORD
CIENTISTA: J. J. THOMSON	ANO DA DESCOBERTA: 1803	ÁTOMOS SÃO ESFERAS DURAS QUE NÃO PODEM SER DIVIDIDAS POSTERIORMENTE.	OS ÁTOMOS APRESENTAM ELÉTRONS DISTRIBUÍDOS EM CAMADAS AO REDOR DE UM NÚCLEO.

MODELOS ATÔMICOS

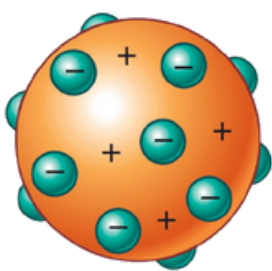
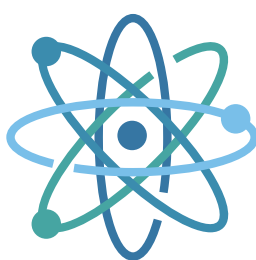
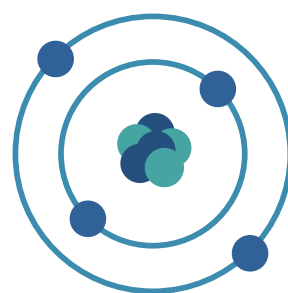
CLASSIFICAR E REVISAR

ESFERA	PUDIM DE PASSAS	NUCLEAR	PLANETÁRIO

PÁGINA DE RESPOSTAS

MODELOS ATÔMICOS

CLASSIFICAR E REVISAR

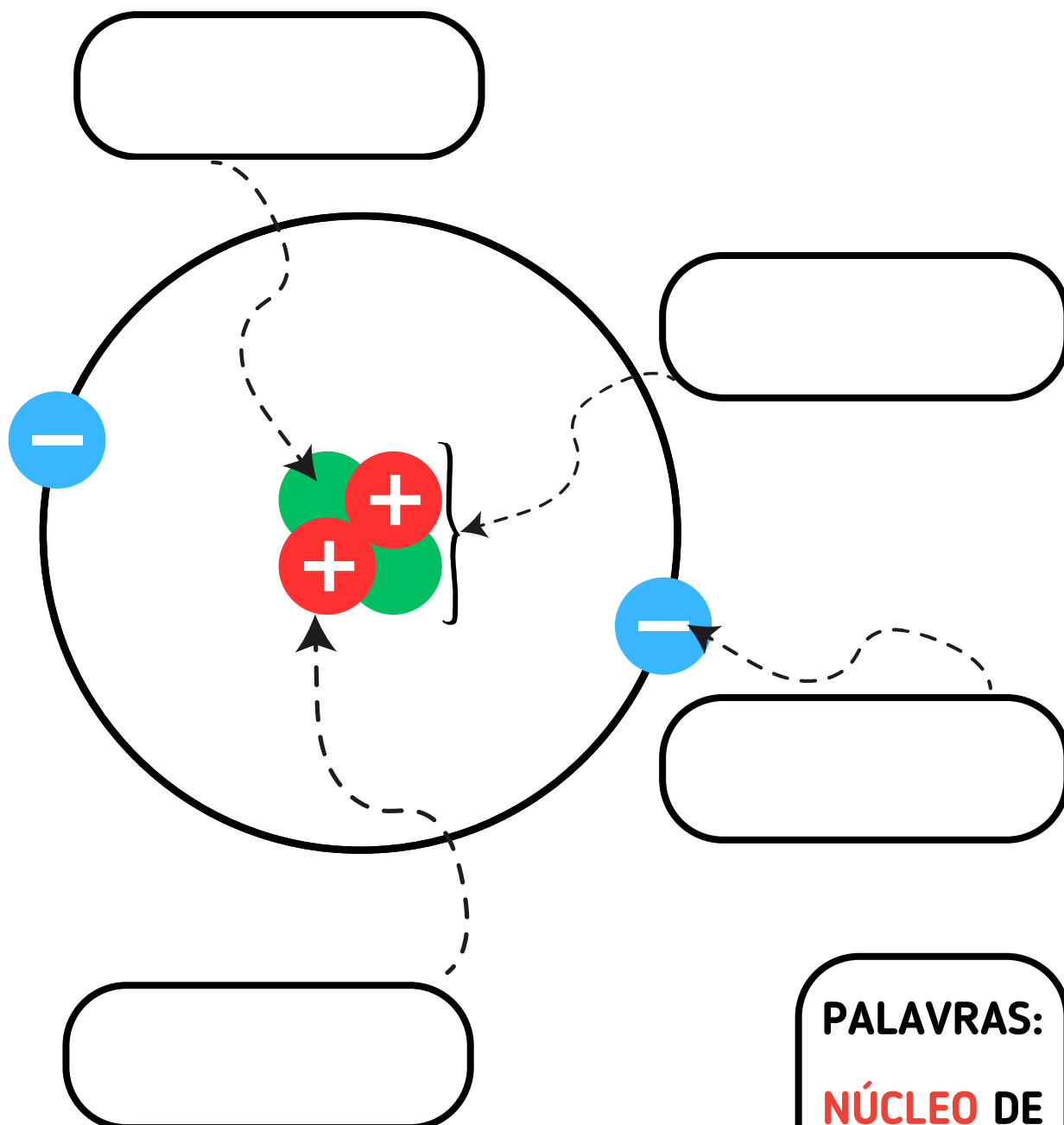
ESFERA	PUDIM DE PASSAS	NUCLEAR	PLANETÁRIO
			
ANO DA DESCOBERTA: 1803	ANO DA DESCOBERTA: 1904	ANO DA DESCOBERTA: 1911	ANO DA DESCOBERTA: 1913
CIENTISTA: JOÃO DALTON	CIENTISTA: J.J.	CIENTISTA: ERNEST RUTHERFORD	CIENTISTA: BOHR
ÁTOMOS SÃO ESFERAS DURAS QUE NÃO PODEM SER DIVIDIDAS POSTERIORMENTE.	OS ÁTOMOS SÃO COMPOSTOS DE ELÉTRONS ESPALHADOS POR UM MAR DE CARGA POSITIVA.	ÁTOMOS SÃO, EM SUA MAIORIA, ESPAÇO VAZIO COM UM NÚCLEO CENTRAL POSITIVO. ELÉTRONS ESTÃO DO LADO DE FORA DO ÁTOMO.	OS ÁTOMOS APRESENTAM ELÉTRONS DISTRIBUÍDOS EM CAMADAS AO REDOR DE UM NÚCLEO.

NOME: _____

DATA: _____

ROTULE O ÁTOMO

COMPLETE A ATIVIDADE PREENCHENDO OS RÓTULOS VAZIOS.



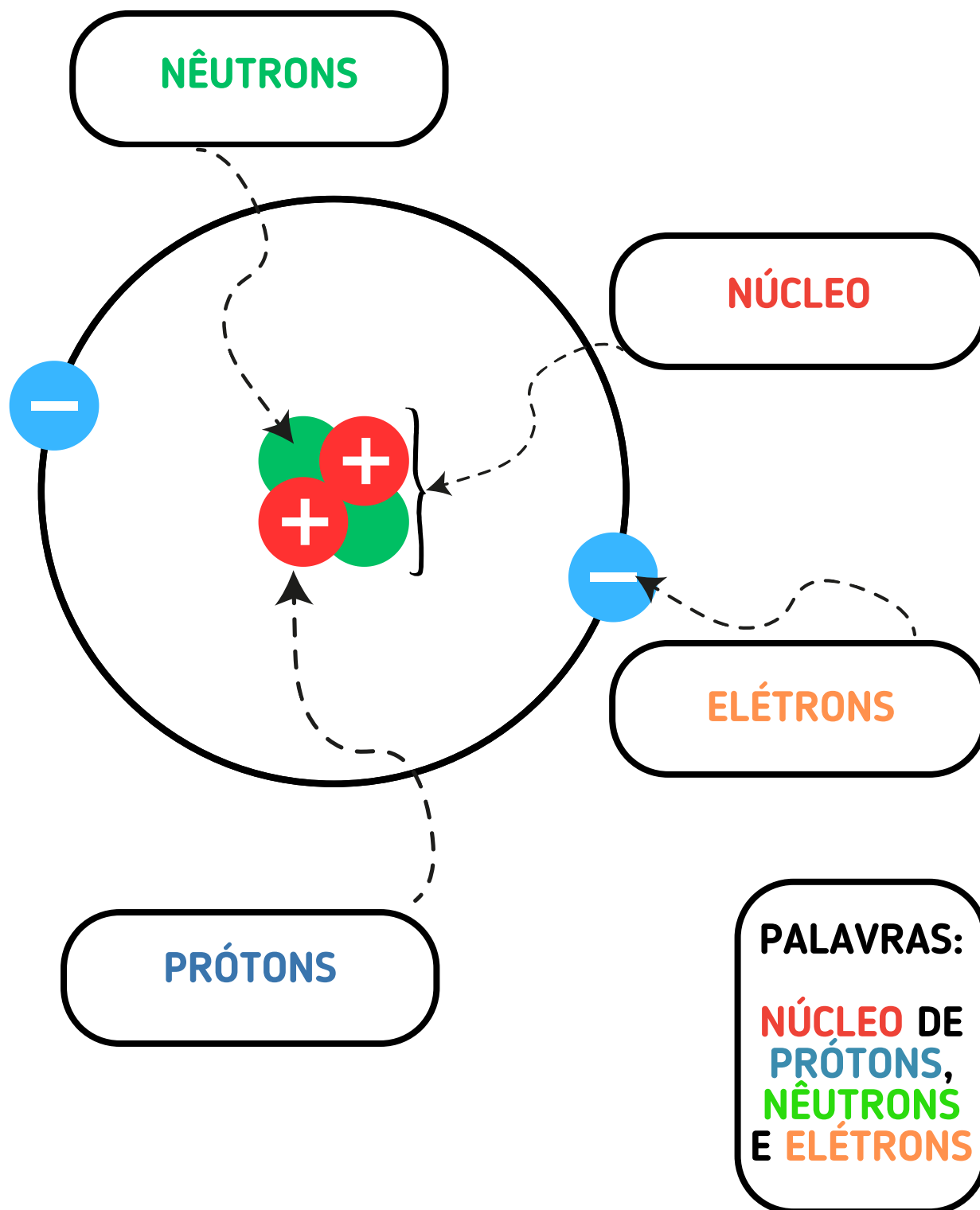
PALAVRAS:

NÚCLEO DE
PRÓTONS,
NÊUTRONS
E ELÉTRONS

PÁGINA DE RESPOSTAS

ROTULE O ÁTOMO

COMPLETE A ATIVIDADE PREENCHENDO OS RÓTULOS VAZIOS.

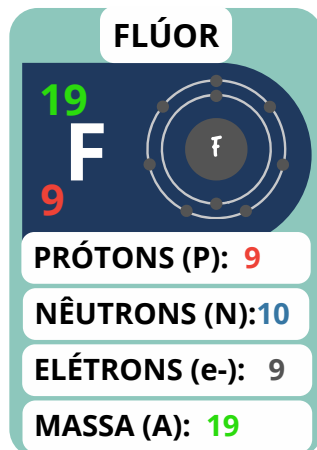


NOME: _____

DATA: _____

ESTRUTURA ATÔMICA FUNDAMENTAL

SIGA O MODELO AO LADO PARA RESPONDER O EXERCÍCIO 1:



MASSA ATÔMICA:

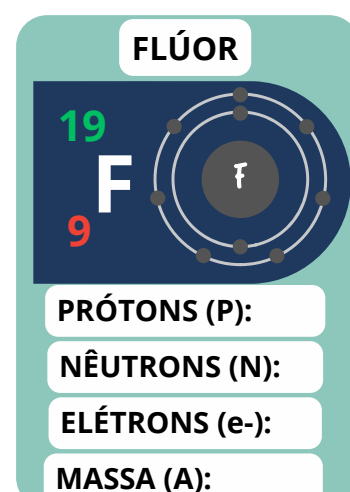
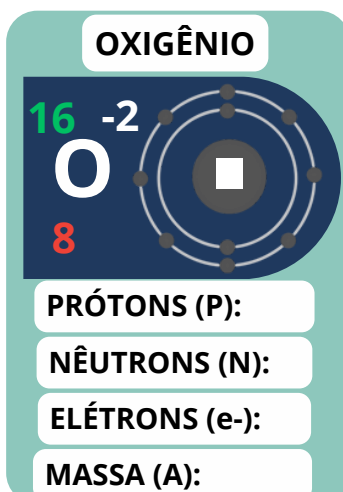
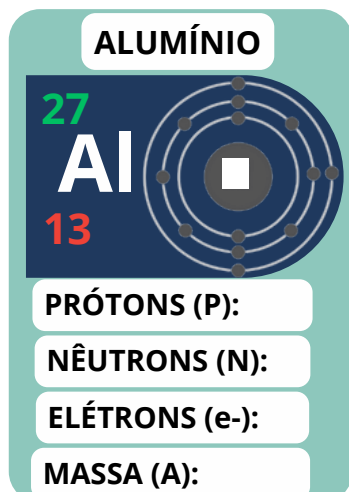
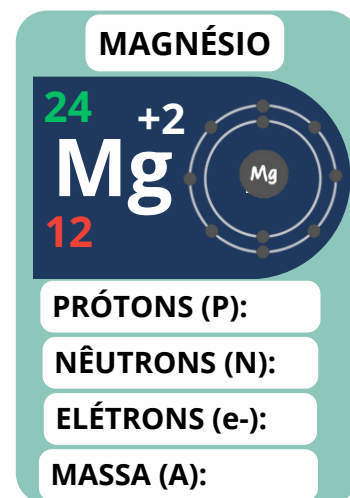
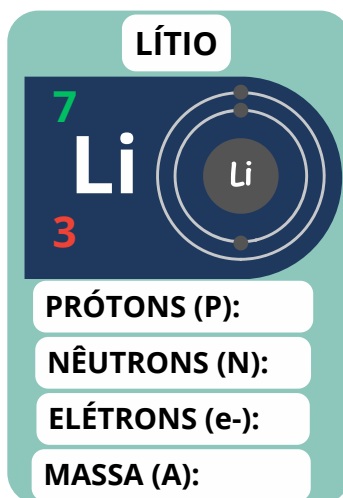
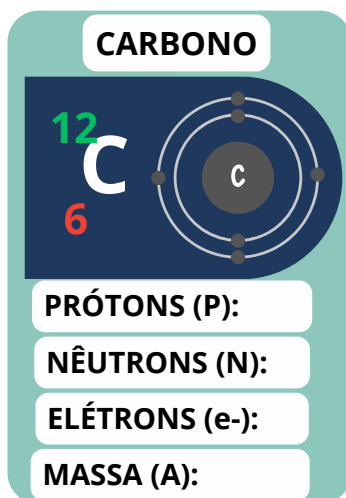
$$A = P + N$$

ÁTOMO NEUTRO:

$$P(+) = e^{-}$$

EXERCÍCIO:

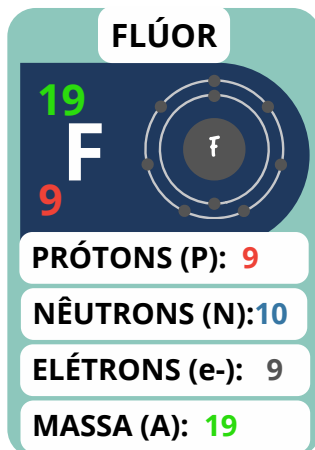
COMPLETE AS INFORMAÇÕES DA ESTRUTURA ATÔMICA DE CADA ELEMENTO QUÍMICO.



PÁGINA DE RESPOSTAS

ESTRUTURA ATÔMICA FUNDAMENTAL

SIGA O MODELO AO LADO PARA RESPONDER O EXERCÍCIO 1:



MASSA ATÔMICA:

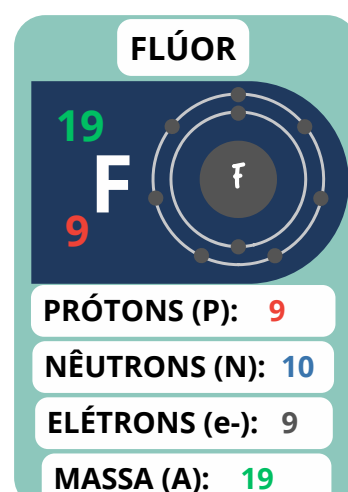
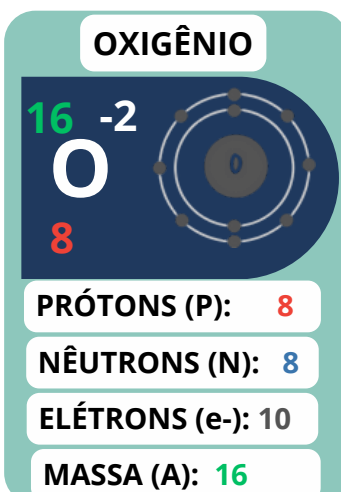
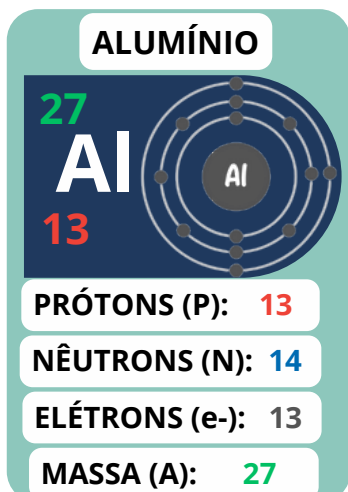
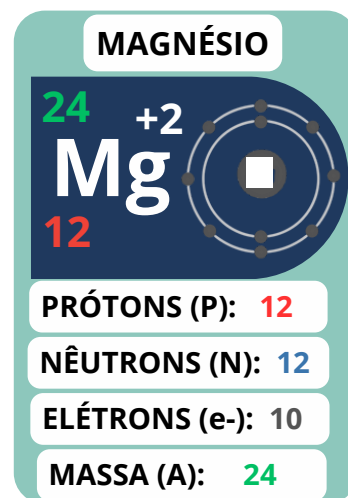
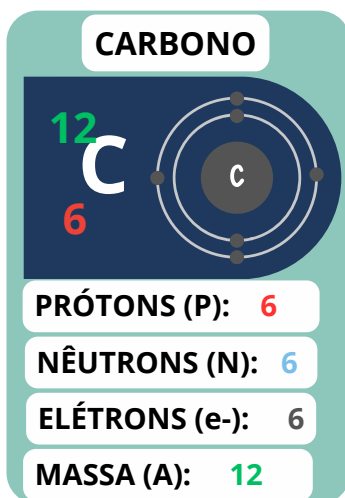
$$A = P + N$$

ÁTOMO NEUTRO:

$$P(+) = e^{-}$$

EXERCÍCIO:

COMPLETE AS INFORMAÇÕES DA ESTRUTURA ATÔMICA DE CADA ELEMENTO QUÍMICO.



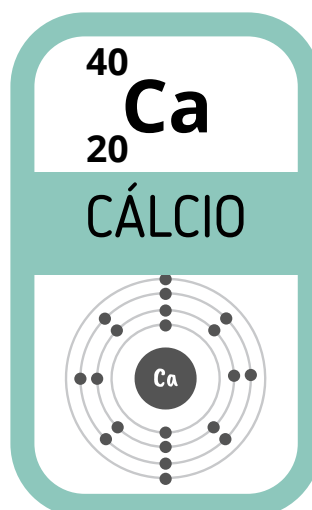
ATIVIDADE 4

NOME: _____

DATA: _____

EXERCÍCIO:

PREENCHA AS LACUNAS DO TEXTO A PARTIR DAS INFORMAÇÕES ABAIXO:



MASSA ATÔMICA:

$$A = P + N$$

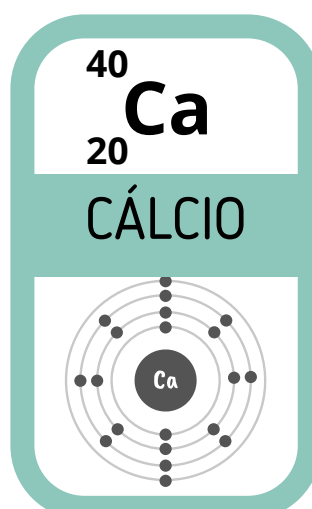


OS ÁTOMOS PERTENCEM AO MESMO ELEMENTO QUÍMICO QUANDO **POSSUEM O MESMO NÚMERO ATÔMICO (Z)**, INDEPENDENTEMENTE DO NÚMERO DE MASSA. UM EXEMPLO SÃO OS ÁTOMOS DE **LÍTIO**, QUE, EMBORA TENHAM NÚMEROS DE MASSA DIFERENTES (6 E 7), COMPARTILHAM O **MESMO NÚMERO ATÔMICO (Z = 3)**, CARACTERIZANDO-OS COMO **ISÓTOPOS**. JÁ OS ÁTOMOS DE _____ E _____ SÃO **ISÓTONOS**, POIS **POSSUEM A MESMA QUANTIDADE DE NÊUTRONS**, ENQUANTO OS ÁTOMOS DE _____ E _____ SÃO **ISÓBAROS**, APRESENTANDO O **MESMO NÚMERO DE MASSA**, MAS **DIFERENTES NÚMEROS ATÔMICOS**.

PÁGINA DE RESPOSTAS

EXERCÍCIO:

PREENCHA AS LACUNAS DO TEXTO A PARTIR DAS INFORMAÇÕES ABAIXO:



MASSA ATÔMICA:

$$A = P + N$$

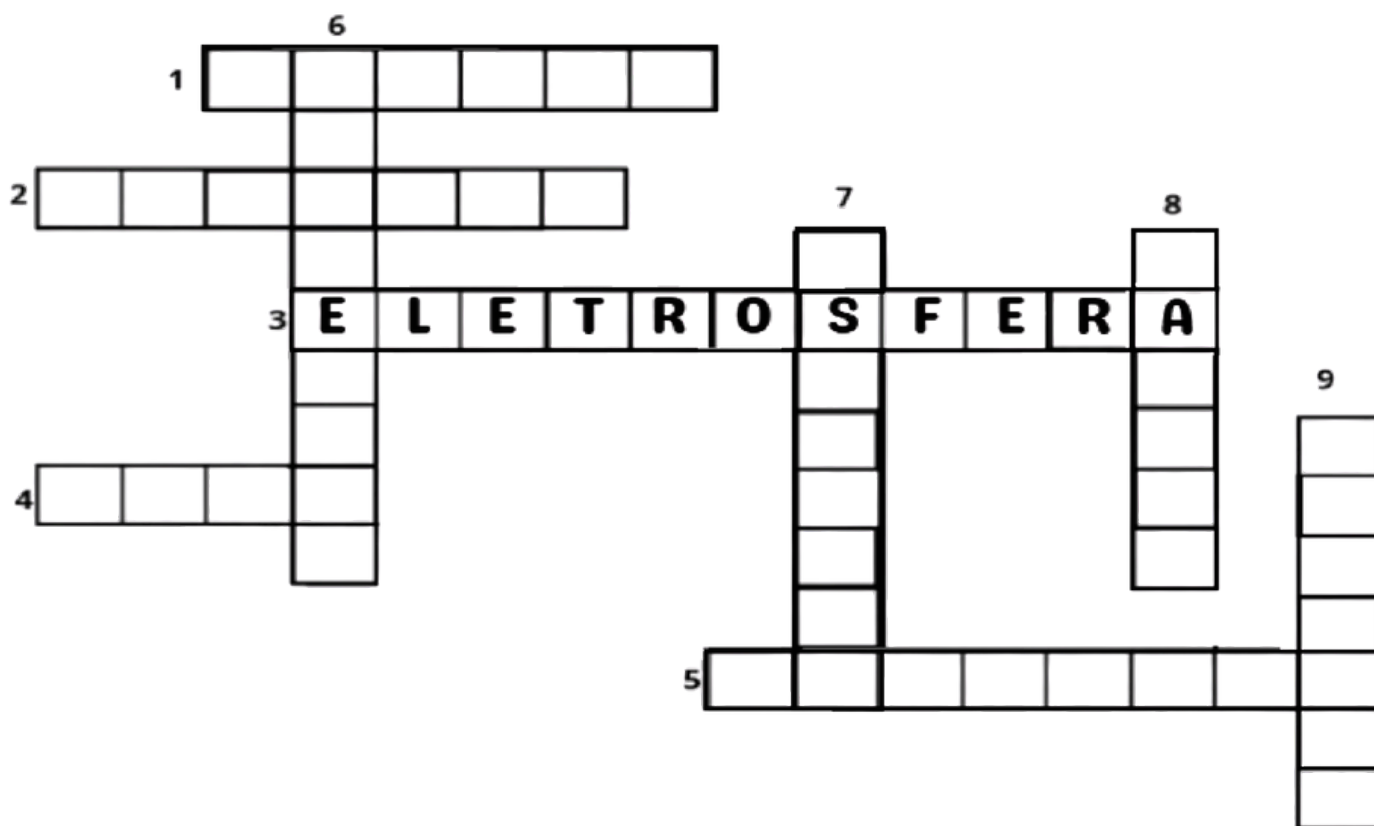


OS ÁTOMOS PERTENCEM AO MESMO ELEMENTO QUÍMICO QUANDO **POSSUEM O MESMO NÚMERO ATÔMICO (Z)**, INDEPENDENTEMENTE DO NÚMERO DE MASSA. UM EXEMPLO SÃO OS ÁTOMOS DE **LÍTIO**, QUE, EMBORA TENHAM NÚMEROS DE MASSA DIFERENTES (6 E 7), COMPARTILHAM O **MESMO NÚMERO ATÔMICO (Z = 3)**, CARACTERIZANDO-OS COMO **ISÓTOPOS**. JÁ OS ÁTOMOS DE **SÓDIO** E **MAGNÉSIO** SÃO **ISÓTONOS**, POIS **POSSUEM A MESMA QUANTIDADE DE NÊUTRONS**, ENQUANTO OS ÁTOMOS DE **ARGÔNIO** E **CÁLCIO** SÃO **ISÓBAROS**, APRESENTANDO O **MESMO NÚMERO DE MASSA**, MAS **DIFERENTES NÚMEROS ATÔMICOS**.

NOME: _____

DATA: _____

CRUZADINHA DA ELETROSFERA



HORIZONTAIS:

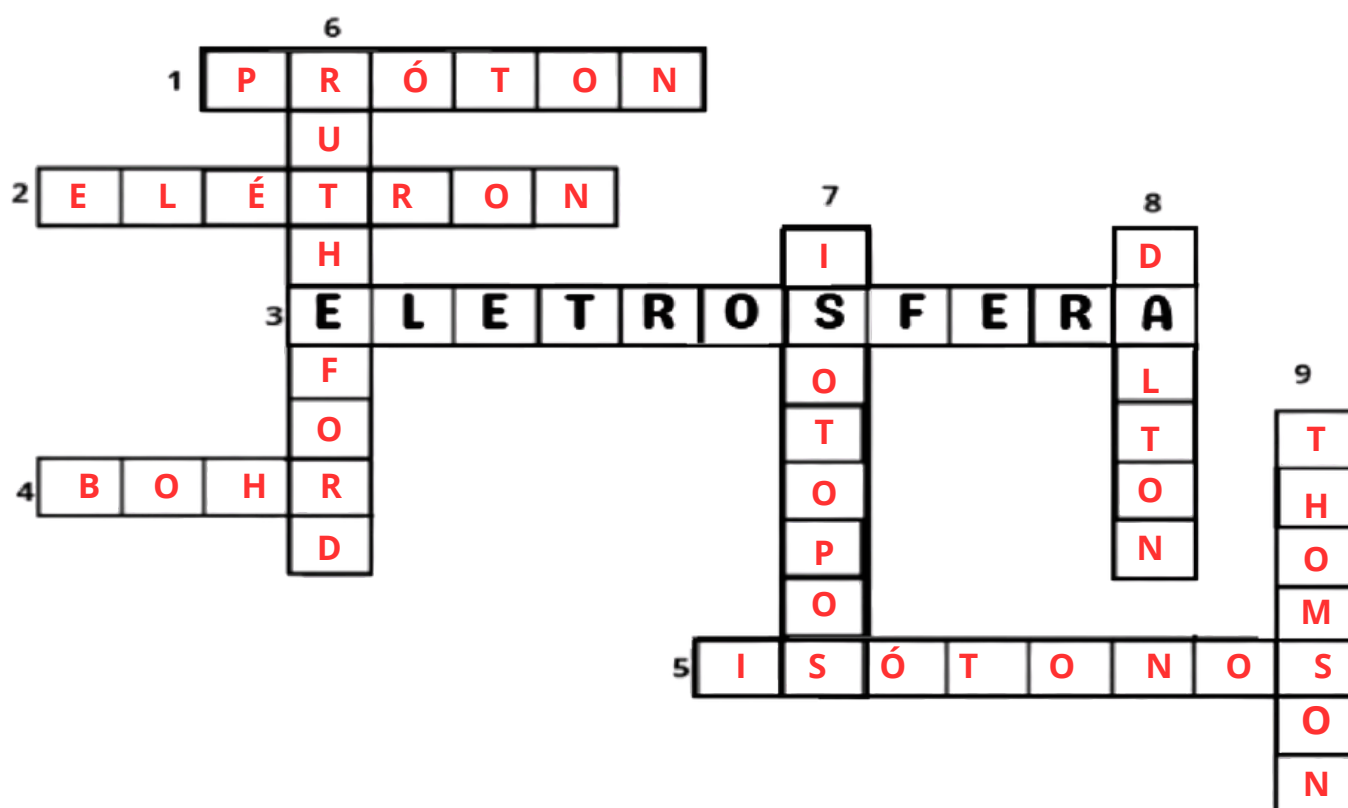
1. PARTÍCULA SUBATÔMICA DE **CARGA POSITIVA LOCALIZADA NO NÚCLEO.**
2. PARTÍCULA SUBATÔMICA DE **CARGA NEGATIVA PRESENTE NA ELETROSFERA.**
3. REGIÃO AO REDOR DO NÚCLEO ONDE OS ELÉTRONS ESTÃO DISTRIBUÍDOS.
4. **CIENTISTA** QUE PROPÔS OS **NÍVEIS DE ENERGIA** PARA OS ELÉTRONS.
5. **ÁTOMOS** QUE POSSUEM O **MESMO NÚMERO DE NÊUTRONS**, MAS DIFEREM NO NÚMERO DE PRÓTONS.

VERTICAIS

6. FÍSICO RESPONSÁVEL PELA **DESCOBERTA DO NÚCLEO ATÔMICO.**
7. NOME DADO AOS **ÁTOMOS** DE UM MESMO ELEMENTO QUE POSSUEM O **MESMO NÚMERO DE PRÓTONS.**
8. **MODELO ATÔMICO** QUE REPRESENTA O ÁTOMO COMO UMA **ESFERA MACIÇA E INDIVISÍVEL.**
9. CIENTISTA QUE PROPÔS O **MODELO ATÔMICO** SEMELHANTE A UM **"PUDIM DE PASSAS".**

PÁGINA DE RESPOSTAS

CRUZADINHA DA ELETROSFERA



HORIZONTAIS:

1. PARTÍCULA SUBATÔMICA DE **CARGA POSITIVA LOCALIZADA NO NÚCLEO.**

PRÓTON

2. PARTÍCULA SUBATÔMICA DE **CARGA NEGATIVA PRESENTE NA ELETROSFERA.**

ELÉTRON

3. REGIÃO AO REDOR DO NÚCLEO ONDE OS ELÉTRONS ESTÃO DISTRIBUÍDOS.

ELETROSFERA

4. **CIENTISTA** QUE PROPÔS OS **NÍVEIS DE ENERGIA** PARA OS ELÉTRONS.

BOHR

5. **ÁTOMOS** QUE POSSUEM O **MESMO NÚMERO DE NÊUTRONS**, MAS DIFEREM NO NÚMERO DE PRÓTONS.

ISÓTONOS

VERTICAIS

6. FÍSICO RESPONSÁVEL PELA **DESCOBERTA DO NÚCLEO ATÔMICO.**

RUTHERFORD

7. NOME DADO AOS **ÁTOMOS** DE UM MESMO ELEMENTO QUE POSSUEM O **MESMO NÚMERO DE PRÓTONS.**

ISÓTOPOS

8. **MODELO ATÔMICO** QUE REPRESENTA O ÁTOMO COMO UMA **ESFERA MACIÇA E INDIVISÍVEL.**

DALTON

9. CIENTISTA QUE PROPÔS O **MODELO ATÔMICO** SEMELHANTE A UM "PUDIM DE PASSAS".

THOMSON