



SIMPLE SOLUTIONS



Para encontrar as respostas com a resolução, basta ir até a última folha do **PDF!!!**

1. O que é um átomo? Explique a sua estrutura básica e as suas principais características.
2. Como as moléculas são formadas? Descreva o processo de formação de moléculas.
3. É possível modificar uma molécula? Justifique a sua resposta e dê exemplos de modificações.
4. Como ocorre a ligação química entre átomos para a formação de uma molécula? Descreva os principais tipos de ligações químicas.
5. Qual é a diferença entre substância simples e composta? Dê exemplos de cada uma.

6. Qual é a carga elétrica de cada um dos três componentes de um átomo?

- a) Prótons são positivos, elétrons são negativos e nêutrons têm carga neutra.**
- b) Prótons são positivos, nêutrons têm carga neutra e elétrons são negativos.**
- c) Prótons têm carga positiva, elétrons têm carga negativa e nêutrons têm carga neutra.**
- d) Prótons têm carga negativa, elétrons têm carga positiva e nêutrons têm carga neutra.**

7. Qual é a diferença entre molécula discreta e molécula macromolecular?

8. Complete as frases com a opção correta:

Um elemento químico é composto por?

- a) Átomos iguais.**
- b) Moléculas diferentes.**
- c) Substâncias químicas variadas.**
- d) Compostos químicos distintos.**

Uma molécula é formada por?

- a) Dois ou mais elementos combinados.**

- b) Átomos diferentes.
- c) Compostos químicos.
- d) Elementos químicos distintos.

O número de prótons em um átomo é igual ao seu número de?

- a) Elétrons.
- b) Nêutrons.
- c) Isótopos.
- d) Compostos químicos.

O número de átomos em uma molécula é chamado de?

- a) Massa atômica.
- b) Número de Avogadro (V).
- c) Número de elementos químicos.
- d) Molécula atômica.

9. Identifique se as seguintes substâncias são simples ou compostas:

- a) Cloro.
- b) Água.
- c) Ferro.
- d) Ozônio.

Explique o motivo de cada uma ser classificada como simples ou composta.

10. O que acontece quando uma substância simples é misturada com uma substância composta?
11. Explique o que é uma oxidação e uma redução. Dê exemplos de reações de oxidação e redução que ocorrem na natureza ou na indústria.
12. Qual é a importância das moléculas na vida cotidiana e no mundo em geral?
13. O que é uma reação química? Dê exemplos de reações químicas e explique como elas ocorrem.
14. Como a tabela periódica é organizada? Quais são os elementos mais importantes e por que eles são considerados dessa forma?
15. Como a química está presente em nossa vida diária? Dê exemplos de situações cotidianas que envolvem a química.

