

AI Quis - Chemistry

Legenda

RC: Resposta correta SE: Sugestão Errada

Versão online: https://drive.google.com/open?id=1_XGXt_-JzgA--EnMLN-IXjitoKg12gl7zH0B4P4M00M

Tema: Potássio

//// Fáceis

1ª) Quem descobriu o potássio?

RC: Humphry Davy

SE: o nome de quem descobriu outros elementos https://en.wikipedia.org/wiki/Periodic_table e nomes relacionados a Humphry Davy https://en.wikipedia.org/wiki/Humphry_Davy

2ª) Qual símbolo químico do potássio?

RC: K

SE: símbolos de outros elementos https://en.wikipedia.org/wiki/Periodic_table

3ª) A qual grupo químico pertence o potássio?

RC: Metais alcalinos

SE: lista de outros grupos de elementos químicos

[https://en.wikipedia.org/wiki/Group_\(periodic_table\)](https://en.wikipedia.org/wiki/Group_(periodic_table))

4ª) O potássio é conhecido por ser?

RC: O segundo metal mais leve

SE: nome de outros metais <https://pt.wikipedia.org/wiki/Metal>

5ª) Qual alimentação rica em potássio?

RC: Hortaliças

SE: outros tipos de hortifrutos <https://en.wikipedia.org/wiki/Horticulture>

6ª) Onde podemos encontrar o potássio na natureza?

RC: Águas salgadas

SE: outros métodos de lavras

https://pt.wikipedia.org/wiki/Minera%C3%A7%C3%A3o#M%C3%A9todos_de_lavra

7ª) Qual número atômico do potássio?

RC: 19

SE: número atômico de outros metais <https://pt.wikipedia.org/wiki/Metal>

8ª) Qual a massa atômica do potássio?

RC: 39

SE: massa atômica de outros metais <https://pt.wikipedia.org/wiki/Metal>

9ª) Em que ano o potássio foi descoberto?

RC: 1807

SE: ano de descobrimento de outros metais alcalinos https://en.wikipedia.org/wiki/Alkali_metal

10ª) Qual substância o potássio reage com mais violência?

RC: Água

SE: outras soluções líquidas

// Medianas

1ª) Quais desses alimentos são ricos em potássio?

RC: Beterraba, couve-flor e abacate

SE: outros tipos de hortifrutos <https://en.wikipedia.org/wiki/Horticulture>

2ª) Qual (is) problema (as) o excesso de potássio no organismo humano pode causar?

RC: Problemas na articulação das palavras

SE: outras doenças causadas pelo excesso de vitaminas

<https://en.wikipedia.org/wiki/Hypervitaminosis>

3º Qual (is) problema (as) a falta de potássio no organismo humano pode causar?

RC: Nervosismo, cansaço e prisão de ventre

SE: outras doenças avitaminoses https://en.wikipedia.org/wiki/Vitamin_deficiency

4º Cite um uso do potássio

RC: Células fotoelétricas

SE: outras aplicações do potássio https://en.wikipedia.org/wiki/Potassium#Commercial_uses

5º O que a diminuição do potássio pode acarretar?

RC: Hipocaliemia

SE: outras doenças avitaminoses https://en.wikipedia.org/wiki/Vitamin_deficiency

6º Como deve ser o armazenamento do potássio?

RC: Em azeite

SE: outras soluções líquidas

7º Como se deu a descoberta do potássio?

RC: Através de eletrólise

SE: outros métodos de reações químicas https://en.wikipedia.org/wiki/Chemical_reaction

8º A densidade do potássio é menor a qual dessas substâncias?

RC: Água

SE: outros solventes <https://en.wikipedia.org/wiki/Solvent>

9º Onde o potássio pode usar usado?

RC: Creme de barbear

SE: outros cosméticos <https://en.wikipedia.org/wiki/Cosmetics>

10º Quanto o potássio ocupa da crosta terrestre?

RC: 2,4%

SE: quantidade de outros óxidos presentes na crosta terrestre

https://pt.wikipedia.org/wiki/Crosta_terrestre

// Difíceis

1º Qual o estado de oxidação do potássio?

RC: 1

SE: outros níveis de oxidação https://en.wikipedia.org/wiki/Oxidation_state

2º Qual seu ponto de fusão, qual material que ele mais reage e qual a cor liberada por sua chama?

RC: 336,53 K, água e violeta

SE: ponto de fusão, material mais reagente e cor da chama de outros metais alcalinos

https://en.wikipedia.org/wiki/Alkali_metal

3º Qual a sua eletronegatividade?

RC: 0,82

SE: quantidade de elétrons nas camadas de outros metais <https://pt.wikipedia.org/wiki/Metal>

4º Qual é o sexto potencial de ionização do potássio?

RC: 9590 kJ/mol

SE: os outros potenciais de ionização

5º Quantos elétrons por nível de energia?

RC: 2, 8, 8, 1

SE: quantidade de elétrons nas camadas de outros metais <https://pt.wikipedia.org/wiki/Metal>

6º Qual a função do íon K⁺ nos cromossomos?

RC: Estabilizar a estrutura

SE: outras funções do potássio no organismo

7º Qual o tempo médio de meia vida do potássio?

RC: 1,25E9 anos

SE: tempo médio de meia vida de outros elementos da tabela periódica

https://en.wikipedia.org/wiki/Periodic_table

8º Qual a condutividade elétrica do potássio?

RC: $13,9 \times 10^6$ S/m

SE: condutividade elétrica de outros elementos do grupo dos metais alcalinos.

https://en.wikipedia.org/wiki/Alkali_metal

9º Para que pode ser usado o K-40 e por quê?

RC: Datação de rochas, por que o método K-Ar se baseia em rochas que não contenham argônio

SE: criação de produtos que usam o potássio, como o creme de barbear e fertilizantes

10º Onde e como se dá a absorção ou excreção do potássio no organismo animal?

RC: Intracelular, em 150 mmol / L, (4,8 g) e 33 g por dia nos rins

SE: forma de absorção de outros elementos do grupo dos metais alcalinos.

https://en.wikipedia.org/wiki/Alkali_metal