

15,999

2,6

O

Oxigénio

8

1,429 kg/m³

54,8 k

90,2 k

32,068

2,8,6

S

Enxofre

16

1,96 g/cm³

388,4 k

717,9 k

A Tabela Periódica fornece várias informações sobre os _____ além _____, do número atómico ou da massa atómica.

Os dois elementos representados pertencem ao grupo _____.

Em relação _____, cujo símbolo é _____ verificamos que o seu ponto de ebulição é _____ K e que é, dos dois elementos, aquele que apresenta uma massa volúmica maior.

Relativamente ao elemento _____ a distribuição eletrónica faz-se por 3 níveis de energia.

O elemento _____ tem uma massa atómica relativa menor, e a sua distribuição eletrónica é _____. O seu ponto de fusão é de _____ K. Este é dos dois elementos representados, aquele que tem _____ número atómico.