

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.