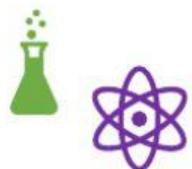




Escola Estadual David Zeiger

Química - Prof.ª Juliana Leal



S N Y A I E C C O N D E N S A Ç Ã O O O A T G
V S H I D R O G È N I O H R C E R T B S O A
O D E N S Í M E T R O V S I T T R B L N R S
R A I E O R B R C N R A A D T N G P C H P E
G C O T H E U A K O T P T I U E H E R K C Õ
A I R M E U S I A U L O T E H M M I D D I Ç
N F O E G B T S S G O R T T P A E T O R T A
O Í M I Y T Í Ó U N V I A N I S H N T A M T
L C T E O I V L B T F Z U E B R A T O H O N
É E C L L A E I L E E A T M H E O L E R L E
P P T T O O I D I N K Ç I A O V O N H E N S
T S C O R K S O M O G Ā W T D N H E Y V E E
I E O Ā S U F E A E T O T E E I E H E T O R
C W R T A T C D Ç A V L H R A L R E H T I P
A A H O N E E T ã O T O D I U Q Í L U U T E
S H R E H H G I O C H H A D A T B C T O R R

1. Quando retiramos uma pedra de gelo do freezer ela "derrete". Cientificamente, qual o nome deste processo?
2. A densidade e a massa são grandezas _____ proporcionais.
3. A sublimação é a passagem do estado _____ para o gasoso.
4. Comparativamente, para objetos com a mesma massa, será mais denso aquele que apresentar _____ volume.
5. A calefação é um modo de _____.
6. A densidade e o volume são _____ proporcionais.
7. Para encher três balões foram utilizados os seguintes gases: hidrogênio ($d = 0,0899 \text{ g/L}$), nitrogênio ($d = 1,25 \text{ g/L}$) e oxigênio ($d = 1,43 \text{ g/L}$). Estes balões foram soltos em uma sala, sabendo que a densidade do ar é $1,20 \text{ g/L}$, qual o gás presente no balão que ficou no teto deste ambiente?
8. As bolinhas de naftalina, colocadas junto às roupas para evitar o ataque de traças, vão diminuindo de tamanho, deixando um cheiro forte nas roupas. Este processo é chamado de _____.
9. Quando a água, substância líquida à temperatura ambiente, passa do estado gasoso para o líquido, o processo é chamado de _____.
10. Uma substância desconhecida tem como ponto de fusão $-93,9^\circ\text{C}$ e ponto de ebulação igual a 65°C . Esta substância estará em qual estado físico a 0°C ?
11. As propriedades _____ não são comuns a todos os materiais.
12. As propriedades _____ não permitem diferenciar os materiais.
13. As propriedades relacionadas aos órgãos dos sentidos são chamadas de _____.
14. As _____ fazem parte da linguagem química, tais como símbolos, fórmulas e equações químicas.
15. A ANP é o órgão federal responsável por assegurar a qualidade dos _____ vendidos ao consumidor final no Brasil.
16. O _____ é um instrumento que mede a densidade dos líquidos.