



# Química

1ª SÉRIE



# Habilidade

- Conhecer as propriedades da matéria; compreender modelos atômicos; identificar e compreender a tabela periódica, para consulta e análise das propriedades químicas.



# Atividades

1) (UNB-DF) Julgue os itens abaixo, indicando aqueles que se referem a propriedades químicas das substâncias e aqueles que se referem a propriedades físicas das substâncias.

1) A glicose é um sólido branco.

2) O etanol entra em ebulição a  $78,5^{\circ}\text{C}$ .

3) O éter etílico sofre combustão.

4) O sódio metálico é um sólido mole e de baixo ponto de fusão.

5) O metabolismo do açúcar no corpo humano leva à produção de dióxido de carbono e água.



2) Marque as alternativas referentes a fenômenos químicos:

a) Produção de plásticos a partir do petróleo.

b) Fabricação de fios de cobre a partir de uma barra de cobre.

c) Fabricação da coalhada a partir do leite.

d) Desaparecimento do açúcar ou do sal de cozinha quando colocados e agitados, em pequena quantidade, em determinado volume de água.

e) Produção da gasolina a partir do petróleo.

f) Prego enferrujado.

g) Queima da gasolina.

h) Fotossíntese realizada pelas plantas.

i) Decomposição da luz solar por um prisma



3) (ETFSP) No fim do século XIX começaram a aparecer evidências de que o átomo não era a menor partícula constituinte da matéria. Em 1897 tornou-se pública a demonstração da existência de partículas negativas, por um inglês de nome:

a) Dalton;

b) Rutherford;

c) Bohr;

d) Thomson;

e) Proust



4) (UFG – GO) O número de prótons, nêutrons e elétrons representados por é, respectivamente:

a) 56, 82 e 56

b) 56, 82 e 54

c) 56, 82 e 58

d) 82, 138 e 56

e) 82, 194 e 56



5) Dada a tabela abaixo sobre os elementos C e D:

Elemento	Z	p	e	n	A
C	13	y	z	w	27
D	x	15	15	16	v

Quais são os valores de x, y, z, w, v?

- a) 13, 15, 14, 13, 31
- b) 14, 13, 13, 14, 31
- c) 15, 13, 13, 14, 31
- d) 13, 13, 14, 15, 31
- e) 14, 15, 13, 13, 31



- Bons Estudos!!!!

