

ESCOLA \_\_\_\_\_ DATA: \_\_\_\_/\_\_\_\_/\_\_\_\_

PROF: \_\_\_\_\_ TURMA: \_\_\_\_\_

NOME: \_\_\_\_\_

### **Os metais e suas propriedades**

1) Quais as propriedades dos metais?

R. Além do brilho característico, a maleabilidade, ductilidade e condutibilidade elétrica.

2) O que é a maleabilidade?

R. Com a maleabilidade, os metais podem ser transformados em chapas e lâminas de diferentes formatos e espessuras.

3) Com a ductilidade, no que os metais podem ser transformados?

R. Em fios de diferentes espessuras.

4) O que acontece com os metais na condutibilidade elétrica?

R. Os metais conduzem corrente elétrica.

5) Um metal puro é constituído do que?

R. Por átomos de um mesmo elemento químico, unidos por ligações químicas que são atrações elétricas entre átomos.

6) Por que a ligação metálica é diferente da iônica e da covalente?

R. Porque não há compartilhamento de elétrons nem transferência deles definitiva de um átomo para outro.

7) O que é uma estrutura metálica?

R. É um conjunto de núcleos atômicos positivos imersos em um mar de elétrons livres negativos.

8) O que acontece quando o metal é submetido a uma tensão elétrica?

R. Os elétrons livres passam a se movimentar coordenadamente, que é a nomeada corrente elétrica.