

### **ROTEIRO (3) DE ESTUDO QUÍMICA – LIVRO 2 – PÁGINAS 10 Á 70**

**ATENÇÃO! ESSE ROTEIRO NÃO É O ÚNICO ASSUNTO DA PROVA, É NECESSÁRIO LER AS RESPECTIVAS PÁGINAS E AS ATIVIDADES NELAS CONTIDAS.**

Vídeo sugerido na página 53 da apostila volume 2 - Ligações Químicas  
<https://www.youtube.com/watch?v=mF2bq0wPhZ4>

- 1) O átomo quando descoberto foi considerado a menor partícula da matéria. E prosseguindo os estudos sobre ele depois de algum tempo um famoso cientista descobriu que este átomo estava composto por uma massa positiva com alguns pontos negativos que denominou de elétron. Qual foi este cientista?
  - a) ( ) Rutherford
  - b) ( ) Bohr
  - c) ( ) Dalton
  - d) ( ) Thomson
  
- 2) Qual dos cientistas definiu que o átomo é composto por um núcleo positivo composto por prótons e nêutrons que é a massa do átomo rodeado pelos elétrons negativos e mantendo um espaço vazio entre o núcleo e os elétrons?
  - a) ( ) Dalton
  - b) ( ) Rutherford
  - c) ( ) Thomson
  - d) ( ) Darwin
  
- 3) Qual das características abaixo é a principal na identificação de um átomo?
  - a) ( ) Seu número de massa ( A)
  - b) ( ) Seu peso
  - c) ( ) Seu número atômico ( Z )
  - d) ( ) Sua carga ( + ou -)
  
- 4) Dos elementos representados abaixo, qual deles não é um metal?
  - a) ( ) He ( Hélio)
  - b) ( ) Mn ( Manganês)
  - c) ( ) Fe ( Ferro)
  - d) ( ) Ag ( Prata)

- 5) Um elemento X com massa de 2000g tem uma meia vida de seis meses. Quantos anos levarão para ficar com a massa de 125g?
- 2 anos
  - 3 anos
  - 1 ano
  - 1,5 anos
- 6) A união entre dois átomos iguais é classificada por?
- União estável
  - Ligação metálica
  - Ligação iônica
  - Ligação covalente
- 7) O cientista que definiu que em um átomo o nível onde se encontra um determinado elétron é definido pela sua energia foi?
- Bohr
  - Rutherford
  - Darwin
  - Thomson
- 8) Dois átomos que representam o mesmo número atômico e diferente número de nêutron são classificados por:
- Isoelétricos
  - Isobáricos
  - Isótopos
  - Com cargas diferentes
- 9) Faça associação abaixo:
- |       |                     |
|-------|---------------------|
| ( A ) | ( ) Próton          |
| ( Z ) | ( ) Nêutron         |
| ( N ) | ( ) Número atômico  |
| ( P ) | ( ) Elétron         |
| ( E ) | ( ) Número de massa |
- 10) Encontre na tabela periódica as camadas de valência ou distribuição eletrônica ( K, L, M, N, O, P Q) dos seguintes elementos:
- Mg \_\_\_\_\_
  - Fe \_\_\_\_\_
  - Na \_\_\_\_\_
  - C \_\_\_\_\_
  - P \_\_\_\_\_