

GABARITO SIMULADO 9

- 1- Rutherford observou que acontecia um desvio muito grande (e inexplicável, segundo a teoria do pudim de passas) quando algumas partículas radioativas alfa atravessavam uma camada fina de lâmina metálica.

Depois de analisar e estudar o fato, Rutherford chegou à conclusão de que o raio do átomo é 10 000 vezes maior que o raio do núcleo. O modelo atômico, que chamaram de modelo planetário do átomo. Bohr ajustou com eficiência e de forma simples o modelo apresentado por Rutherford chegando à seguinte conclusão:

O elétron adquire energia, que é representada através de uma órbita definida. As órbitas permitidas formam os níveis de energia.

- 2- A- São instrumentos que facilitam o trabalho e esforço do homem
B: BRAÇO RESISTENTE/ BRAÇO POTENTE- FORÇA RESISTENTE/ FORÇA POTENTE
- 3- Al – ALUMINIO
- 4- K; 2/ L;8/ M;18/ N;32/ O;32/ P; 8/ Q; 2
- 5- a matéria apresenta partículas (átomos) que possuem massa;
a combinação de diferentes átomos forma átomos compostos, que seriam as substâncias;
átomos diferentes apresentam massas e tamanhos diferentes;
os átomos não sofrem transformações, são imutáveis;
elementos químicos diferentes apresentam massas diferentes porque seus átomos são diferentes.
- 6- 3
- 7- Na
- 8- São gases que apresentam estabilidade e por isso não reagem com outras elementos
- 9- D
- 10- A- interfixa
b- interfixa
c- interfixa
- 11- 46
- 12- Prata
- 13- Família 12 periodo 4
- 14- 30
- 15- Césio
- 16- 80
- 17- He 2
- 18- Metal encontrado no estado liquido na tabela periódica
- 19- Argônio
- 20- K; 2/ l;8 m; 16