

Relatório de Aula Prática: A Evolução do Átomo

Nome: _____
_____ Data: ____ / ____ / ____

Turma: _____

Estação 1: Dalton (A Esfera Indivisível)

- **No Computador:** Ao equilibrar a reação de Amônia, os átomos mudaram de tipo ou _____ apenas _____ se _____ organizaram?

- **Conclusão:** Para Dalton, o átomo é uma esfera _____, _____ e _____.
- **Desenho:** Represente como Dalton imaginava o átomo:

Estação 2: Thomson (O Pudim de Passas)

- **Prática (Balão):** O que aconteceu com os papéis?

- **No Computador:** No modelo "Plum Pudding", onde ficam os elétrons?

- **Conclusão:** Thomson provou que o átomo **não** era maciço porque possuía partículas de carga _____ chamadas _____.
- **Desenho:** Represente como Thomson imaginava o átomo:

Estação 3: Rutherford (O Espaço Vazio)

- **No Computador:** Por que a maioria das partículas atravessou a folha de ouro sem _____ desviar?

- **Prática (Caixa):** As bolinhas que bateram no centro e voltaram representam o quê?

- **Conclusão:** O átomo possui um _____ pequeno e denso, e uma região vazia chamada _____.
- **Desenho:** Represente como Rutherford imaginou o átomo:

📌 Estação 4: Bohr (Níveis de Energia)

- **No Computador:** Quando o elétron recebe energia da lanterna, para onde ele vai?

- **Simulação/Prática:** O que acontece quando o elétron volta para a órbita de dentro?

- **Conclusão:** O "Salto Eletrônico" é responsável pela emissão de _____ colorida.
- **Desenho:** Represente como Bohr imaginava o átomo:
•

📌 **Estação 5: Oficina de Identificação Atômica** *Utilize os dados das fichas (Enxofre, Sódio e Fósforo) e o simulador "Monte um Átomo".*

Elemento	Símbolo	Prótons (Z)	Elétrons (e ⁻)	Nêutrons (A - Z)
Enxofre	S	16	16	_____
Sódio	Na	_____	11	12
Fósforo	P	15	_____	16

- **No Computador:** Ao montar o Sódio (Na) no simulador, a massa final (número de massa A) foi de: _____.

Verificação Final (Discussão)

1. Qual modelo foi o primeiro a sugerir a existência de cargas elétricas?

2. O que diferencia o modelo de Rutherford do modelo de Bohr?

3. Explique por que o teste de chama do Sódio emite uma luz amarela intensa:

