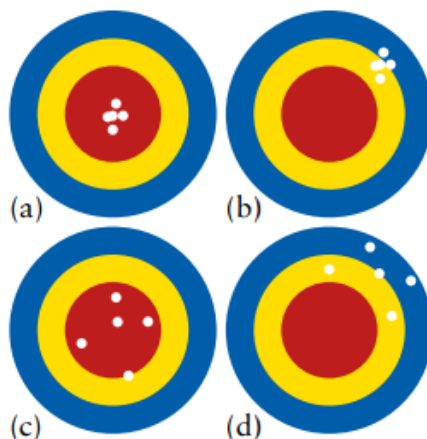




LISTA 1 – QUÍMICA GERAL
Curso: Disciplina de Verão
Professor: Me. Flávio Olímpio Sanches Neto

1. Classifique os dardos abaixo em relação a acurácia e precisão:



2. Defina o que são propriedades como físicas ou químicas, intensivas ou extensivas.
3. Faça a análise dimensional para o valor de R para a equação dos gases ideais:

$$R = \frac{PV}{nT}$$

Utilize as unidades do SI para encontrar a unidade correta de R.

4. Descreva os experimentos que levaram à formulação do elétron.
5. Descrever os experimentos que levaram à formulação do modelo nuclear do átomo.
6. Calcule o comprimento de onda da radiação emitida por um átomo de hidrogênio para $n_1 = 2$ e $n_2 = 3$.
7. Calcule a quantidade de matéria de glicose ($C_6H_{12}O_6$) em 5,380 de glicose. Adicionalmente, qual a sua concentração em 300 ml de água como solvente.
8. Calcule a quantidade de matéria de glicose ($C_6H_{12}O_6$) em 5,380 de glicose. Adicionalmente, qual a sua concentração em 300 ml de água como solvente.
9. Ao acrescentar 652,5 g de nitrato de sódio ($NaNO_3$) a 750 g de água a $20^\circ C$, obtém-se uma solução saturada desse sal. Encontre a solubilidade do nitrato de sódio em 100 g de água nessa temperatura.
10. Defina as soluções em saturada, insaturada e supersaturada.