**PERGUNTAS DO ENSINO MÉDIO**

1. Coloque no pódio os elementos Na, Rb e K em ordem crescente de acordo com a energia de ionização. **R: Rb, K e Na**
2. Coloque no tubo de ensaio o elemento de maior raio atômico. **R: Fr**
3. Coloque no pódio os elementos Pt, Ni e Ir em ordem crescente de acordo com a densidade. **R: Ni, Pt, Ir**
4. Coloque no pódio os elementos Cr, K e W em ordem crescente de acordo com o ponto de fusão. **R: K, Cr, W**
5. Coloque no tubo de ensaio o metal que possui a maior densidade da tabela periódica. **R: Os**
6. Coloque no pódio os elementos Cl, K e Na em ordem crescente de acordo com o raio atômico. **R:Cl, Na, K**
7. Coloque no tubo de ensaio dois lantanídeos da tabela periódica. **R qualquer elemento de número atômico 57 a 71**
8. Coloque no tubo de ensaio o elemento de menor número atômico. **R: H**
9. Coloque no tubo de ensaio dois gases nobres. **R: He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn**
10. Coloque no tubo de ensaio o elemento que possui distribuição eletrônica 1s² 2s² 2p6.?) **R: Ne.**
11. Coloque no tubo de ensaio o elemento de maior raio atômico da família 2. **R: Ra**
12. Coloque no tubo de ensaio o elemento com maior energia de ionização da família 17. **R: F**
13. Coloque no tubo de ensaio o elemento com maior eletronegatividade. (ENUNCIADO ANTIGO: Selecione o elemento com maior eletronegatividade.) **R: F**
14. Coloque no tubo de ensaio o elemento com menor potencial de ionização. **R: Fr**
15. Coloque no tubo de ensaio o elemento de maior eletronegatividade da família 15. **R: N**
16. Coloque no tubo de ensaio o elemento de maior eletronegatividade do 5º período. **R: I**
17. Coloque no tubo de ensaio o elemento de maior raio atômico do 2º período. **R: Li**
18. Coloque no tubo de ensaio o elemento não metálico da família 16 com o maior raio atômico. **R: Te**
19. Coloque no tubo de ensaio o halogênio com a menor massa atômica. **R: F**
20. Coloque no tubo de ensaio o metal alcalino que tem o menor número atômico. **R: Li**
21. Coloque no tubo de ensaio o elemento químico presente no 3º período com massa atômica igual a 35,5. **R: Cl**
22. Coloque no tubo de ensaio o elemento de transição interna que tem massa atômica igual a 238. **R: U**
23. Coloque nos recipientes 3 elementos em estado gasoso à temperatura ambiente. **R: H, F, N, O, Cl, He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn**
24. Coloque no pódio os elementos Mg, Be e Ca em ordem crescente de energia de ionização. **R: Ca, Mg, Be**
25. Coloque no tubo de ensaio o metal alcalino terroso de maior energia de ionização. **R: Be**
26. Rearranje os elementos Ag, Ar e Ga arrastando-os para a tabela periódica.
27. Rearranje os elementos Li, Ba, Mg e Au arrastando-os para a tabela periódica.
28. Coloque no tubo de ensaio dois metais alcalinos. **R: li, Na, K, Rb, Cs, Fr**
29. Coloque no tubo de ensaio o não metal de maior energia de ionização da tabela. **R: F**
30. Coloque no pódio os elementos O, N e F em ordem decrescente de eletronegatividade. **R: F, O, N**
31. Coloque no pódio os elementos Br, Fe, F, K e Ca em ordem crescente de raio atômico. **R: F, Br, Fe, Ca, K**
32. Coloque no pódio os elementos O, Se e S em ordem crescente de raio atômico. **R: O, S, Se**
33. Coloque no tubo de ensaio o único metal líquido à temperatura ambiente. **R: Hg**
34. Coloque no tubo de ensaio o único não metal líquido à temperatura ambiente. **R: Br**
35. Coloque no tubo de ensaio o elemento químico que possui três camadas eletrônicas e está localizado na família 2. **R: Mg**
36. Coloque no tubo de ensaio o elemento químico de número atômico 26. **R: Fe**
37. Coloque no tubo de ensaio o elemento químico que tem 3 elétrons no estado neutro. **R: Li**
38. Coloque no tubo de ensaio um elemento químico artificial. **(R: do elemento de número atômico 93 até 118 e o Tc)**
39. Rearranje os elementos Na, K e Rb, arrastando-os para a tabela periódica.
40. Rearranje os elementos N, O e F, arrastando-os para a tabela periódica.