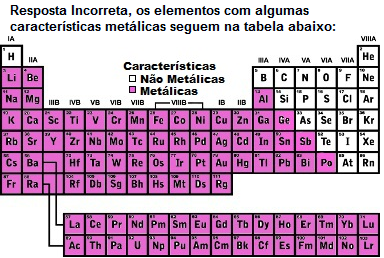
**JOGO MERCK 9°ANO**

1. Coloque no tubo de ensaio dois elementos alcalinos terrosos da tabela periódica. (R: Be, Mg, Ca, Sr, Ba ou Ra)
2. Rearranje os elementos Ag, Ar e Ga arrastando-os para a tabela periódica.
3. Rearranje os elementos Li, Ba, Mg e Au arrastando-os para a tabela periódica.
4. Coloque no pódio os elementos S, Br e Cl em ordem crescente de massa atômica. (R: S, Cl, Br)
5. Coloque no tubo de ensaio dois elementos artificiais da tabela periódica. (R: do elemento de número atômico 93 até 118 e o Tc)
6. Coloque no pódio os elementos Si, Al e Fe de acordo com a frequência de ocorrência na crosta terrestre. (R: Fe, Al, Si)
7. Coloque no tubo de ensaio dois metais alcalinos da tabela periódica. (R: Li, Na, K, Rb, Cs, Fr)
8. Coloque no tubo de ensaio dois elementos naturais da tabela periódica. R: qualquer elemento que não os de número atômico 93 até 118 e o Tc)
9. Coloque no tubo de ensaio dois metais da tabela periódica. (R; qualquer elemento que não H, B, C, N, O, F, Si, P, S, Cl, As, Se, Br, Te, I, At, He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn)

Fonte da Resposta:



1. Coloque no pódio os elementos Hg, Fe e O de acordo com o estado de agregação sólido, líquido e gasoso, respectivamente, à temperatura ambiente. (R: Fe sólido, Hg líquido e O gasoso).
2. Coloque no tubo de ensaio dois elementos radioativos naturais da tabela periódica. (R: Qualquer elemento de número atômico 84 a 118, Tc e Pm).

Fontes da resposta:

<http://chemistry.about.com/od/nuclearchemistry/a/List-Of-Radioactive-Elements.htm>

<http://periodictable.com/Elements/Radioactive/>

1. Coloque no tubo de ensaio dois actinídeos da tabela periódica. (R: qualquer elemento de número atômico 89 a 103).
2. Coloque no tubo de ensaio o primeiro elemento artificial da tabela periódica. (R: Tc)

Fonte da Resposta: É o tecnécio

<http://chemistry.about.com/od/elementfacts/a/technetium.htm>

<http://www.tabelaperiodicacompleta.com/elemento-quimico/tecnecio>

<http://www.ptable.com/>

1. Coloque no tubo de ensaio dois elementos que são líquidos à temperatura ambiente. (R: Hg e Br)
2. Coloque no tubo de ensaio dois gases nobres da tabela periódica. (R: He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn)
3. Coloque no tubo de ensaio o elemento que possui 17 prótons no núcleo. (R: Cl).
4. Coloque no tubo de ensaio um elemento que pertence ao quarto período. (R: qualquer elemento de numero atômico 19 a 36).
5. Coloque no tubo de ensaio dois elementos que pertencem à família 16. (R: O, S, Se, Te, Po, Lv)
6. Coloque no tubo de ensaio o elemento que possui massa atômica 12,01. R: C.
7. Coloque no tubo de ensaio dois elementos que pertencem ao quinto período. (R: qualquer elemento de numero atômico 37 a 54).
8. Coloque no tubo de ensaio um elemento da família dos halogênios. (R: F, Cl, Br, I, At).
9. Coloque no tubo de ensaio o elemento de massa atômica 223. R: Fr.
10. Coloque no tubo de ensaio um elemento não metal. (R: qualquer elemento B,C,N, O, F, Si, P, S, Cl, As, Se, Br, Te, I, At)
11. Coloque no tubo de ensaio o elemento com número atômico 12. R: Mg.
12. Coloque no tubo de ensaio o principal elemento presente nos ossos. R: Ca.
13. Coloque no tubo de ensaio os dois elementos presentes no sal de cozinha. R: Na e Cl.
14. Coloque no tubo de ensaio os elementos magnésio, manganês e mercúrio. R: Mg Mn Hg.
15. Coloque no tubo de ensaio o gás nobre que possui a menor massa atômica. R: He
16. Coloque no tubo de ensaio dois elementos gasosos à temperatura ambiente. (R: H, N, O, F, Cl, He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn, Uuo)
17. Coloque no pódio os elementos O, N e C em ordem crescente de número atômico. (R: C, N, O).
18. Coloque no tubo de ensaio o elemento que ocorre com maior frequência na crosta terrestre. (R: O)
19. Rearranje os elementos Na, K e Rb arrastando-os para a tabela periódica.
20. Rearranje os elementos N, O e F arrastando-os para a tabela periódica.
21. Rearranje os elementos He, Ne e Ar arrastando-os para a tabela periódica.
22. Coloque no pódio os elementos Na, Li e K em ordem crescente de número atômico. (R: Li, Na, K).
23. Coloque no pódio os elementos Br, F e Cl em ordem crescente de massa atômica. (R: F, Cl, Br).
24. Coloque no tubo de ensaio o elemento que possui apenas 1 próton no núcleo. (R: H).
25. Coloque no tubo de ensaio o elemento que possui 6 prótons no núcleo. (R: C).
26. Coloque os elementos cálcio e sódio no tubo de ensaio. R: Ca, Na.
27. Coloque nos recipientes os elementos alumínio, silício e fósforo no tubo de ensaio. R: Al Si P.