**Opakování (periodická soustava prvků), řešení**

1. ***Periodická tabulka je rozdělena na:***
2. 8 period b) 8 skupin c) 16 skupin d) 16 period e) 6 period
3. ***Přechodné prvky:***
4. nazýváme p-prvky b) nazýváme f-prvky c) jsou zařazeny v 6. periodě d) jsou všechny seřazeny v 5. a 6. periodě e) jsou zařazené ve skupinách B
5. ***Lanthanoidy jsou prvky vyčleněné z:***
6. 5. periody b) 6. periody c) 7. periody d) 5. a 6. periody e) 4. periody
7. ***Skandium patří mezi:***
8. přechodné prvky b) vnitřně přechodné prvky c) f-prvky d) p-prvky e) lanthanoidy
9. ***Mezi p-prvky nepatří:***
10. bismut b) thalium c) antimon d) stroncium e) galium
11. ***Vnitřně přechodným prvkem není:***
12. berkelium b) kurčatovium c) praseodym d) cer e) thorium
13. ***Aktuální znění periodického zákona odpovídá tvrzení, že vlastnosti prvků jsou periodickou funkcí jejich:***
14. nukleonového čísla b) relativní atomové hmotnosti c) protonového čísla d) elektronegativity e) oxidačního čísla
15. ***Prvkem, který jako první zaplňuje hladinu p je:***
16. He b) B c) C d) Li e) Be
17. ***7 prvků obsahuje:***
18. III. A skupinu b) VIII. A skupina c) 2. periodu d) 4. periodu e) I. A skupinu
19. ***p-prvky:***
20. nemají obsazený žádný orbital d b) nemají obsazený žádný orbital d a f c) mají valenční elektrony pouze na hladině p d) mají valenční elektrony pouze na hladině p a s e) patří mezi přechodné prvky
21. ***Číslo periody odpovídá:***
22. Vedlejšímu kvantovému číslu b) hlavnímu kvantovému číslu c) počtu valenčních elektronů dané periody d) počtu prvků nacházejících se v dané periodě e) nejvyššímu oxidačnímu číslu, kterého prvky dané periody mohou dosáhnout
23. ***Seřaďte atomy prvků podle jejich stoupající velikosti: Ar, Cl, S, P, Na***
24. ***Pro ionty nepřechodných prvků platí:***
25. atomy jsou menší než kationty a anionty b) kationty jsou větší než anionty c) anionty jsou větší než atomy d) kationty jsou větší než atomy e) atomy jsou větší než anionty
26. ***Ionizační energie je energie:***
27. kterou atom vydává při vzniku kationtu b) kterou atom vydává při vzniku aniontu c) která se spotřebovává při vzniku vazby d) která se spotřebovává při vzniku aniontu e) která se spotřebovává při vzniku kationtu
28. ***Velikost ionizační energie:***
29. ve skupinách se stoupajícím protonovým číslem klesá b) ve skupinách se stoupajícím protonovým číslem roste c) nemá periodickou závislost na protonovém čísle d) v periodách se stoupajícím protonovým číslem klesá e) v periodách se stoupajícím protonovým číslem roste