Řešení testu – změny skupenství látek

1. Voda má největší hustotu při 4 °C. Tuto neobvyklou vlastnost vody nazýváme:
2. echolálie b) anomálie c) anatomie d) akvabela
3. Jak se nazývá změna skupenství plynného na pevné?
4. Kondenzace b) sublimace c) vypařování d) desublimace
5. V Papinově hrnci se využívá.
6. Zvýšení teploty varu při nižším tlaku b) snížením teploty varu při vyšším tlaku c) snížením teploty varu při nižším tlaku d) zvýšením teploty varu při vyšším tlaku
7. Teplota tání určité látky nezávisí na:
8. tlaku b) teplotě c) barvě d) druhu látky
9. Jaká je teplota varu dusíku?
10. – 195,8 °C b) – 198,5 °C c) – 19,85 °C d) 195,8 °C
11. Vznik rosy je:
12. Kondenzace b) var c) tuhnutí d) vypařování
13. Ve třech stejných miskách je nalito stejné množství kapaliny. Která se odpaří nejdříve?
14. líh b) voda c) benzín d) aceton
15. Regelace je jev, kdy se sníží teplota tání vlivem působení:
16. menšího tlaku b) většího tlaku c) přimícháni soli d) větru
17. Co se děje s objemem vody při změně skupenství z kapalného na pevné.
18. zůstává stejný b) zmenšuje se c) změní tvar d) zvětšuje se
19. V jakém skupenství se nachází rtuť při teplotě – 39 °C?
20. kapalném b) pevném c) plynném d) plazma
21. Teplota varu s rostoucí nadmořskou výškou.
22. kleslá b) nemění se c) roste d) hybernuje
23. Změna kapalné látky na plynnou se nazývá?
24. tání b) sublimace c) tuhnutí d) vypařování

Hodnocení testu: Za každou správnou odpověď jsou dva body.

Celkem 24 bodů

**24 – 22 → 1**

**21 – 18 → 2**

**17 – 10 → 3**

**9 – 5 → 4**

**4 – 0 → 5**