Test – změny skupenství látek

Jméno a příjmení:

1. Voda má největší hustotu při 4 °C. Tuto neobvyklou vlastnost vody nazýváme:
2. echolálie b) anomálie c) anatomie d) abnormálie
3. Jak se nazývá změna skupenství plynného na pevné?
4. kondenzace b) sublimace c) vypařování d) desublimace
5. V Papinově hrnci se využívá.

a)snížením teploty varu při nižším tlaku b) snížením teploty varu při vyšším tlaku c)zvýšením teploty varu při nižším tlaku d) zvýšením teploty varu při vyšším tlaku

1. Teplota tání určité látky nezávisí na:
2. chuti b) teplotě c) tlaku d) druhu látky
3. Jaká je teplota varu kyslíku?
4. – 195,8 °C b) – 198,5 °C c) – 183 °C d) 195,8 °C
5. Vznik rosy je:
6. var b) kondenzace c) tuhnutí d) vypařování
7. Ve třech stejných miskách je nalito stejné množství kapaliny. Která se odpaří nejdříve?
8. olej b) voda c) benzín d) líh
9. Regelace je jev, kdy se sníží teplota tání vlivem působení:
10. menšího tlaku b) většího tlaku c) přimícháni soli d) větru
11. Co se děje s objemem vody při změně skupenství z kapalného na pevné.
12. zvětšuje se b) zmenšuje se c) zaujme kulovitý tvar d) zůstává stejný
13. V jakém skupenství se nachází rtuť při teplotě – 39 °C?
14. kapalném b) pevném c) plynném d) plazma
15. Teplota varu s rostoucí nadmořskou výškou.
16. kleslá b) nemění se c) roste d) sublimuje
17. Změna pevné látky na kapalnou se nazývá?
18. tání b) sublimace c) tuhnutí d) vypařování

**Výsledky: 1.b), 2.d), 3.d), 4.a), 5.c), 6.b), 7.d), 8.b), 9.a), 10.b), 11.a), 12.a)**

**Za každou správnou odpověď je 2 body. Celkem 24 bodů.**

**Hodnocení:**

**24 – 22 → 1**

**21 – 18 → 2**

**17 – 10 → 3**

**9 – 5 → 4**

**4 – 0 → 5**