12.3. *Válasszuk ki, hogy egy-egy számmal jelzett állítás mely jelenségre (jelenségekre) vonatkozik!*

A) legyen a válasz, ha az állítás csak az a) jelenségre,
B) legyen a válasz, ha az állítás csak a b) jelenségre,
C) legyen a válasz, ha az állítás mindkét jelenségre,
D) legyen a válasz, ha az állítás egyik jelenségre sem vonatkozik!

a) Párolgás.
b) Forrás.

1. Bármely hőmérsékleten végbemehet.
2. Gázfázisba való átmenet, de kizárólag folyadékfázisból.
3. Feltétele, hogy a folyadék szabad felszíne feletti nyomás ne legyen nagyobb a telített gőz adott hőmérsékletéhez tartozó nyomásánál.
4. A folyamat során gyakran csökken a test hőmérséklete.
5. A folyamat egy speciális fajtája a szublimáció.

Megoldás:

12.3. 1–A feltétel: a kritikus hőmérséklet alatt!
2–B mindkettő gázfázisba való átmenet, de az állítás csak a forrásra igaz.
3–B
4–A Párolgáskor csak az átlagosnál nagyobb energiájú molekulák lépnek ki a szabad felszínről, s ez csökkenti a visszamaradó anyag belső energiáját. Ha a környezetből nem tud felvenni hőt, lehűl.
5–A szublimáció: közvetlen átmenet szilárd fázisból gázfázisba.