

۱۸- گازی را در نظر بگیرید که بین مولکول های آن فقط نیروی دافعه (حجم مولکولی) وجود دارد. کدامیک از عبارات های زیر برای این گاز صحیح است.

الف) فاکتور تراکم پذیری این گاز بسته به نوع فشار و دمای گاز می تواند بزرگتر یا کوچکتر از یک باشد.

ب) فاکتور تراکم پذیری این گاز در همه ی دماها و فشارها کوچکتر از یک است.

ج) فاکتور تراکم پذیری این گاز در همه ی دماها و فشارها برابر با یک است.

د) فاکتور تراکم پذیری این گاز در فشار های بالا بزرگتر از یک است.

۱۹- کدامیک از عبارات های زیر برای مقایسه دمای بحرانی سه گاز  $H_2$ ،  $N_2$  و  $CO_2$  صحیح است.

الف)  $H_2 > CO_2 > N_2$       ب)  $N_2 > CO_2 > H_2$       ج)  $CO_2 > N_2 > H_2$       د)  $H_2 > N_2 > CO_2$

۲۰- در یک گاز با افزایش دما در حجم ثابت اثرات جاذبه بین مولکول ها به علت افزایش ..... کم می شود.

الف) انرژی جنبشی      ب) نیروهای دافعه      ج) فشار      د) موارد الف و ب

موفق باشید.