

۲۳۲ (۲۶۷) - نقطه‌ی جوش از بیش‌تر است، پس
راحت‌تر مایع می‌شود.



۲۳۲ (۲۶۷) - گزینه ۱ پاسخ است.

CO و N_۲ جرم و حجم نزدیک به هم دارند پس مولکول قطبی جاذبه‌ی قوی‌تر و نتیجه نقطه‌ی جوش بالاتری دارد:

CO > N_۲ : نقطه‌ی جوش

اگر مواد در حالت استاندارد جامد باشند، ماده‌ای که نقطه‌ی ذوب پایین‌تر دارد راحت‌تر مایع می‌شود اما اگر در حالت استاندارد گاز باشند، ماده‌ای که نقطه‌ی جوش بالاتر دارد راحت‌تر مایع می‌شود.