

۲۰۶- کدام مطلب درباره‌ی سرعت واکنش  $aA + bB \rightarrow cC + dD$  که با قانون

سرعت  $R = k[A]^m[B]^n$  انجام می‌شود، نادرست است؟

(۱)  $k$  یک کمیت تجربی است و ملاکی برای تشخیص میزان سرعت واکنش است.

(۲)  $m$  و  $n$  به صورت تجربی تعیین می‌شوند.

(۳)  $m$  و  $n$  همواره عددهایی درست هستند.

(۴)  $m$  و  $n$  بیان‌گر مرتبه‌ی واکنش نسبت به واکنش‌دهنده‌های  $A$  و  $B$  می‌باشند.

۲۰۶- گزینه ۳ پاسخ است.

$m$  و  $n$  که مرتبه‌ی واکنش نسبت به  $A$  و  $B$  هستند به‌طور تجربی به‌دست آمده و می‌توانند اعدادی درست یا اعشاری باشند.