

5. 我国古代四大发明之一黑火药的爆炸反应为： $\text{S} + 2\text{KNO}_3 + 3\text{C} = \text{K}_2\text{S} + \text{N}_2 \uparrow + 3\text{CO}_2 \uparrow$ 。

设  $N_A$  为阿伏加德罗常数的值，下列说法正确的是

A.  $11.2\text{LCO}_2$  含  $\pi$  键数目为  $N_A$

B. 每生成  $2.8\text{gN}_2$  转移电子数目为

$N_A$

C.  $0.1\text{molKNO}_3$  晶体中含离子数目为  $0.2N_A$

D.  $1\text{L}0.1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}\text{K}_2\text{S}$  溶液中含  $\text{S}^{2-}$

数目为  $0.1N_A$