实验室制取有毒的氯气时，常用氢氧化钠溶液来吸收多余的氯气，其方程式为：Cl2＋2NaOH＝NaCl＋NaClO＋H2O。工业上用氯气和熟石灰（Ca（OH）2）为原料制取漂白粉[Ca（ClO）2＋CaCl2]的化学方程式为（ ）

A. 2Cl2＋Ca（OH）2＝Ca（ClO）2＋CaCl2＋2H2O

B. 2Cl2＋2Ca（OH）2＝Ca（ClO）2＋CaCl2＋2H2O

C. Cl2＋2Ca（OH）2＝Ca（ClO）2＋CaCl2＋2H2O

D. 2Cl2＋2Ca（OH）2＝Ca（ClO）2＋CaCl2＋H2O

解析：

用氯气和熟石灰为原料制取漂白粉，不是初中化学学习的内容，要写出这一反应的化学方程式，应先明确熟石灰和氢氧化钠一样都属于同一类物质，再联系题目给予的氯气和氢氧化钠反应的方程式，运用演绎的方法，由此及彼，完成本题解答。

答案：B