加热12.25 g氯酸钾，充分反应后可制得氧气多少克？

解：设生成氧气的质量为x。

＋

122.5 32

12.25g x

＝ x＝3.2g

答：加热12.25 g氯酸钾，可制得氧气3.2 g。

以上根据化学方程式的计算过程，你认为是（ ）

A. 正确 B. 不正确

解析：

根据化学方程式计算应该注意的事项。本题的错误在于化学方程式没有配平。

解：（1）化学方程式没有配平。

（2）设反应后可制得氧气质量为x。

＋

2×122.5 3×32

12.25 g x

＝

答案：B