

## מهمة تقييم: حسابات كيميائية - كم من الوقود احترق؟

1. عندما نقوم بتسخين مركب نترات الرصاص,  $Pb(NO_3)_{2(s)}$ , فإنه يتحلل حسب التفاعل:  
 عند تحلل نترات الرصاص,  $Pb(NO_3)_{2(s)}$ , تم الحصول على 1.25 ليتر أكسجين,  $O_{2(g)}$ .  
 كل المواد موجودة تحت نفس شروط الضغط ودرجة الحرارة.  
 تتم العملية في شروط الغرفة. في هذه الشروط، الحجم المولاري للغاز هو 25 ليتر/مول.  
 أ. ما هي كتلة نترات الرصاص,  $Pb(NO_3)_{2(s)}$ , المحللة؟

(1) 33.1 غرام

(2) 3.2 غرام

(3) 2.5 غرام

(4) 16.55 غرام

ب. فضل حساباتك:

---



---



---

2. أشر ب √ كيف تعاملت مع المهمة:

	1	2	3	4	5	
كان سهلا						كان صعبا

**عملا ممتعا!**