

**THIRUVANANTHAPURAM EDUCATIONAL DISTRICT**  
**CHAPTER 2 (MODULE 2)**  
**ANSWER KEY**  
**CHEMISTRY**  
**STANDARD X**

1. വിട്ടുപോയ ഭാഗം പൂരിപ്പിക്കുക  
 1 ഡസൻ = 12 എണ്ണം  
**1 മോൾ =  $6.022 \times 10^{23}$  എണ്ണം**

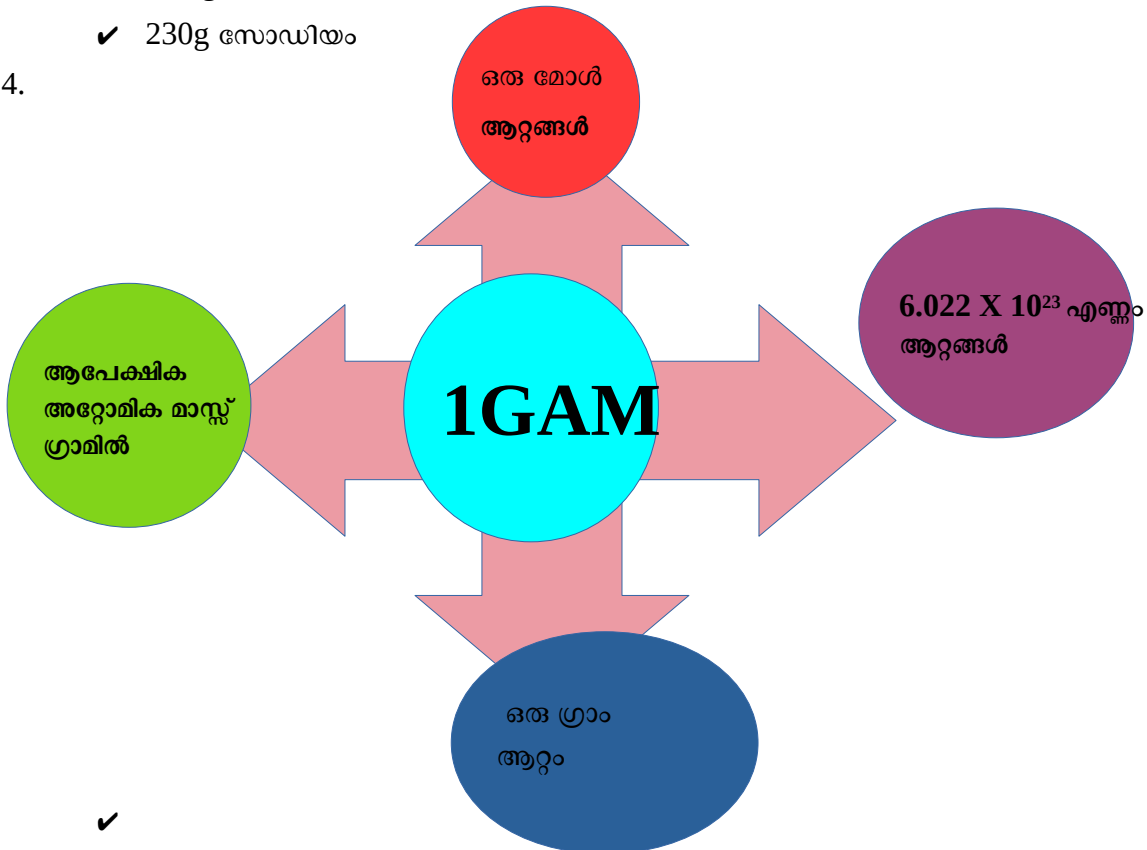
2.

മൂലകം	ആപേക്ഷിക അറ്റോമിക മാസ്സ്	GAM (ആപേക്ഷിക അറ്റോമിക മാസ്സ് ഗ്രാമിൽ)	ഒരു GAM ൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന ആറ്റങ്ങളുടെ എണ്ണം
കാർബൺ	12	12g	$6.022 \times 10^{23}$
നിയോൺ	20	20g	$6.022 \times 10^{23}$
കാൽസ്യം	40	40g	$6.022 \times 10^{23}$
സൾഫർ	32	32g	$6.022 \times 10^{23}$

3.

- ✓ 10 g ഹൈഡ്രജൻ
- ✓ 140 g നൈട്രജൻ
- ✓ 230g സോഡിയം

4.



✓

✓ താഴെ തന്നിരിക്കുന്ന സാമ്പിളുകളിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്ന ആറ്റങ്ങളുടെ എണ്ണം

(a) 240g കാർബൺ -  $20 \times 6.022 \times 10^{23}$

(b) 460g സോഡിയം -  $20 \times 6.022 \times 10^{23}$