

வகுப்பு / பாடம்	10 ம் வகுப்பு அறிவியல் - அணுக்களும் மூலக்கூறுகளும்	அலகு	7
வினா வகை	சரியான விடையைத் தேர்ந்தெடுத்து எழுதுக.	மதிப்பெண்	10

அணுக்களும் மூலக்கூறுகளும்

சரியான விடையைத் தேர்ந்தெடுத்து எழுதுக

- கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது குறைந்த நிறையைக் கொண்டது
அ) 6.023×10^{23} ஹீலியம் அணுக்கள்
ஆ) 1 ஹீலியம் அணு
இ) 2 கி ஹீலியம்
ஈ) 1 மோல் ஹீலியம் அணு
- கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது மூவனு மூலக்கூறு?
அ. குளுக்கோஸ்
ஆ. ஹீலியம்
இ. கார்பன் டை ஆக்சைடு
ஈ. ஹைட்ரஜன்
- திட்ட வெப்ப அழுத்த நிலையில் 4.4 கி CO_2 ன் பருமன்
அ. 22.4 லிட்டர்
ஆ. 2.24 லிட்டர்
இ. 0.24 லிட்டர்
ஈ. 0.1 லிட்டர்
- 1 மோல் ஹைட்ரஜன் அணுவின் நிறை
அ. 28 amu
ஆ. 14 amu
இ. 28 கி.
ஈ. 14 கி
- 1 amu என்பது
அ. C-12 ன் அணுநிறை
ஆ. ஹைட்ரஜனின் அணுநிறை
இ. ஒரு C-12 ன் அணுநிறையில் $1/12$ பங்கின் நிறை
ஈ. O-16 ன் அணு நிறை.
- கீழ்க்கண்டவற்றுள் தவறான கூற்று எது.
அ. 12 கிராம் C-12 வானது அவகாட்ரோ எண்ணிக்கையிலான அணுக்களைக் கொண்டது.
ஆ. ஒரு மோல் ஆக்சிஜன் வாயுவானது அவகாட்ரோ எண்ணிக்கையிலான மூலக்கூறுகளைக் கொண்டது.
இ. ஒரு மோல் ஹைட்ரஜன் வாயுவானது அவகாட்ரோ எண்ணிக்கையிலான அணுக்களைக் கொண்டது.
ஈ. ஒரு மோல் எலக்ட்ரான் என்பது 6.023×10^{23} எலக்ட்ரான்களைக் குறிக்கிறது.
- திட்ட வெப்ப அழுத்த நிலையில் 1 மோல் ஈரணு மூலக்கூறு வாயுவின் பருமன்
அ. 11.2 லிட்டர்
ஆ. 5.6 லிட்டர்
இ. 22.4 லிட்டர்
ஈ. 44.8 லிட்டர்
- $^{40}_{20}\text{Ca}$ தனிமத்தின் உட்கருவில்
அ. 20 புரோட்டான் 40 நியூட்ரான்
ஆ. 20 புரோட்டான் 20 நியூட்ரான்
இ. 20 புரோட்டான் 40 எலக்ட்ரான்
ஈ. 20 புரோட்டான் 20 எலக்ட்ரான்
- ஆக்சிஜனின் கிராம் மூலக்கூறு நிறை
அ. 16 கி.
ஆ. 18 கி.
இ. 32 கி.
ஈ. 17 கி.
- 1 மோல் எந்த ஒரு பொருளும் ----- மூலக்கூறுகளைக் கொண்டிருக்கும்.
அ. 6.023×10^{23}
ஆ. 6.023×10^{23}
இ. 3.0115×10^{23}
ஈ. 12.046×10^{23}

ஆக்கம் செ. பழனிப்பன் அறிவியல் பட்டதாரி ஆசிரியர். அரசு உயர்நிலைப் பள்ளி, கொடியாலம்.