

நினைவில் கொள்க:

- அணுக்கள் என்பது தனிமத்தின் மிகச்சிறிய துகளாகும்.
- தனிமங்கள் தூய பொருளின் எளிய வடிவங்களாகும்.
- ஒரு தனிமத்தின் மூலக்கூறுகள் ஒரு குறிப்பிட்ட எண்ணிக்கையில் உள்ள ஒரேவகையான அணுக்களைக் கொண்டிருக்கும்.
- ஒரு சேர்மத்தின் மூலக்கூறுகள் ஒரு குறிப்பிட்ட எண்ணிக்கையில் உள்ள பல்வேறு வகையான அணுக்களைக் கொண்டிருக்கும்.
- வேறு தனிமங்களின் மூலக்கூறுகளான நைட்ரஜன், ஆக்சிஜன் காற்றில் 99 சதவீதம் உள்ளன.
- பருப்பொருளில் உள்ள துகள்களின் அமைப்பை அடிப்படையாகக்கொண்டு திண்மம், திரவம், மற்றும் வாயுக்களின் மீதான வெப்பவிளைவுகளை விளக்கலாம்
- வெப்பப்படுத்துதலின்போது பருப்பொருளின் நிறை அவ்வாறே உள்ளது.
- வேதியியல் வாய்ப்பாட்டைப் பயன்படுத்தி மூலக்கூறுகளை உருவமைக்கலாம்.



1. சரியான விடையைத் தேர்ந்தெடுக்கவும்.

1. கீழ்க்கண்டவற்றில் உலோகம் எது?
அ. இரும்பு ஆ. ஆக்சிஜன்
இ. ஹீலியம் ஈ. தண்ணீர்
2. ஆக்சிஜன், ஹைட்ரஜன் மற்றும் சல்பர் ஆகியவை கீழ்க்கண்டவற்றில் எதற்கு உதாரணம்?
அ. உலோகம் ஆ. அலோகம்
இ. உலோகப்போலிகள் ஈ. மந்த வாயுக்கள்

3. கீழ்க்கண்டவற்றில் ஒரு தனிமம் மற்றும்
சேர்மத்தின் மூலக்கூறை எந்த விதத்தில்
குறிக்கலாம்?
- அ. கணித வாய்ப்பாடு
ஆ. வேதியியல் வாய்ப்பாடு
இ. கணிதக் குறியீடு
ஈ. வேதியியல் குறியீடு
4. அறைவெப்பநிலையில் திரவமாக உள்ள
உலோகம்
- அ. குளோரின்
ஆ. சல்பர்
இ. பாதரசம்
ஈ. வெள்ளி
5. எப்பொழுதுமே பளபளப்பான, வளையக்கூடிய,
ஒளிரும் தன்மையுள்ள தனிமம் எது?
- அ. அலோகம்
ஆ. உலோகம்
இ. உலோகப்போலிகள்
ஈ. வாயுக்கள்

II. கோடிட்ட இடங்களை நிரப்புக.

1. பருப்பொருளின் மிகச் சிறிய துகள் _____
2. ஒரு கார்பன் அணு இரண்டு ஆக்சிஜன் அணுக்கள் கொண்ட சேர்மம் _____
3. _____ மின்சாரத்தைக் கடத்தும் ஒரேயொரு அலோகம்.
4. தனிமங்கள் _____ வகையான அணுக்களால் உருவாக்கப்படுகின்றன.
5. _____ தனிமம் லத்தீன் அல்லது கிரேக்கப் பெயர்களிலிருந்து பெறப்பட்டன.
6. இதுவரை அறியப்பட்ட தனிமங்களின் எண்ணிக்கை _____.
7. தனிமங்கள் தூய பொருட்களின் _____ வடிவம்.
8. தனிமங்களின் பெயரை எழுதும்போது முதல் எழுத்தை எப்போதுமே _____ எழுத்தால் எழுதவேண்டும்.
9. மூன்று அணுக்களுக்கு மேலாக உள்ள மூலக்கூறுகளை _____ மூலக்கூறுகள் என்று அழைக்கலாம்.

IV. சரியா? தவறா? தவறெனில் சரி செய்து எழுதுக.

1. இரண்டு வேறுபட்ட தனிமங்களில் ஒரே விதமான அணுக்கள் இருக்கும்.
2. தனிமங்கள் மற்றும் சேர்மங்கள் ஒரு தூய பொருளாகும்.
3. அணுக்கள் தன்னிச்சையாக இருக்க முடியாது; அவை ஒரு குழுவாக இருக்கும் அதற்கு மூலக்கூறுகள் என்று பெயர்.
4. சோடியம் குளோரைடில் (NaCl) ல் ஒரு சோடியம் மூலக்கூறு மட்டுமே உள்ளது
5. ஆர்கான் வாயு ஓரணு வாயுவாகும்.