

வினாக்கள்

தரம் - 10

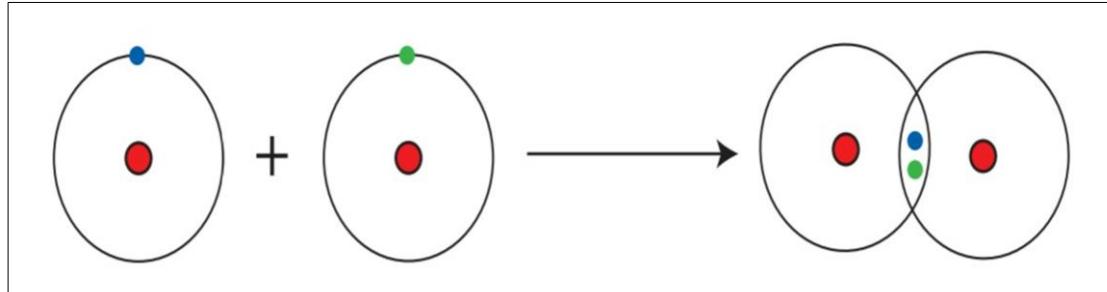
பங்கீட்டுவலுப் பிணைப்புகள்

(01) பொருத்தமான சொற்களைக் கொண்டு இடைவெளி நிரப்புக.

- இரண்டு அணுக்களுக்கிடையே இலத்திரன்கள் பங்கிட்டுக் கொள்ளப்படுவதனால் அவ் அணுக்களுக்கிடையே ஏற்படும் பிணைப்பு எனப்படும்.
- ஒரே வகையான அணுக்கள் தமக்கிடையே இலத்திரன்களை பங்கிடுவதன் மூலம் தோன்றும்.
- வெவ்வேறு மூலக அணுக்கள் தமக்கிடையே இலத்திரன்களை பங்கிடுவதன் மூலம் தோன்றும்.
- இரு அணுக்கள் தமக்கிடையே இரண்டு சோடி இலத்திரன்களை பங்கிட்டுக் கொள்வதன் மூலம் தோன்றும் பிணைப்பு எனப்படும்.
- இரு அணுக்கள் தமக்கிடையே மூன்று சோடி இலத்திரன்களை பங்கிட்டுக் கொள்வதன் மூலம் தோன்றும் பிணைப்பு எனப்படும்.
- நைதரசன் (N_2) மூலக்கூறில் தனிச்சோடி இலத்திரன்கள் காணப்படும்.
- அமோனியா (NH_3) மூலக்கூறில் பிணைப்புச் சோடி இலத்திரன்கள் காணப்படும்.
- PCl_5 மூலக்கூறில் மைய அணுவான பொசுபரசைச் சூழ இலத்திரன்கள் அமைந்துள்ளன.
- வைரத்தில் ஒவ்வொரு காபன் அணுவும் காபன் அணுக்களுடன் ஒற்றைப் பிணைப்புகளை ஏற்படுத்தி காணப்படுகின்றன.
- நீர் அறை வெப்பநிலையில் திரவமாகக் காணப்படக் காரணம் ஆகும்.

(02) அனைத்து வினாக்களுக்கும் சரியான விடை எழுதுக.

- A. குறித்த மூலக்கூறான்று தோன்றும் விதம் கீழே தரப்பட்டுள்ளது. அம்மூலகம் எதுவெனக் குறிப்பிடுக.



- B. ஐதரசன் குளோரைட்டு (HCl) மூலக்கூறு தோன்றும் விதத்தை வரைந்து காட்டுக.
- C. ஓரின அணு மூலக்கூறுகள் ஐந்து தருக.
- D. H_2O , CH_4 , NH_3 , CO_2 என்பன எவ்வகை மூலக்கூறுகள் எனக்குறிப்பிடுக.
- E. அமோனியா (NH_3) மூலக்கூறில் எத்தனை தனிச்சோடி இலத்திரன்கள் மற்றும் பிணைப்புச் சோடி இலத்திரன்கள் காணப்படுகின்றன?
- F. பின்வரும் மூலக்கூறுகளின் லுயிஸின் புள்ளி - புள்ளிடப் படம் , லுயிசின் புள்ளிக் கட்டமைப்பு , லுயிஸ் கட்டமைப்பு என்பவற்றை வரைக.
- ஐதரசன் (H_2)
 - ஒட்சிசன் (O_2)
 - காபன்ரொட்சைட்டு (CO_2)
 - அமோனியா (NH_3)
 - நீர் (H_2O)
- G. மூலக்கூற்றிடை விசை காரணமாக நீர் கொண்டுள்ள பண்புகள் மூன்று தருக.
- H. பங்கீட்டு பிணைப்பு சேர்வைகளின் இயல்புகள் ஜந்து தருக.