

அரசுமேல்நிலைப்பள்ளி, கல்லமநாயக்கர்பட்டி
11.1. வேதியியல் அணுவின் அடிப்படைத்துக்கள்

கோடு போட்டு இணைக்கவும்

1) புரோட்டானின் நிறை & நியூட்ரானின் நிறை

கோல்டுஸ்டீன்

2) எலக்ட்ரானின் நிறை

1.672×10^{-27} Kg

3) புரோட்டானை கண்டறிந்தவர்

சாட்விக்

4) நியூட்ரானை கண்டறிந்தவர்

ஜே. ஜே. தாம்சன்

5) எலக்ட்ரானை கண்டறிந்தவர்

9.109×10^{-31} Kg

6) எலக்ட்ரானின் மின்சுமை மதிப்பு

நேர் மின்சுமை

7) பொருளின் அளவின் SI அலகு

1.6605×10^{-27} Kg

8) 1amu

A-Z

9) புரோட்டானின் மின்சுமை

1.602×10^{-19} C

10) நியூட்ரான்களின் எண்ணிக்கை

மோல்

11) அணுவில் நியூட்ரான்கள் & புரோட்டான்களின் இடம்

நியூட்ரான்கள் & புரோட்டான்களின் நிறை

12) அணு எண் என்பது

உட்கரு

13) அணு நிறை என்பது

எலக்ட்ரான்கள் அல்லது புரோட்டான்களின் எண்ணிக்கை

14) அணு நிறையின் அலகு

எலக்ட்ரான்கள்

15) அணுக்கருவை சுற்றி வருபவை

amu or u

16) அவகேட்ரோ எண்

1 மோல்

17) 6.022×10^{23} அணுக்கள்

gmol⁻¹

18) 273K & 1atm

6.022×10^{23}

மோலார் கனஅளவு

19) மோலார் நிறையின் அலகு

${}^6\text{C}^{12}$

20) அணு நிறையின் நியமம்

22.4 லிட்டர்