

அரசுமேல்நிலைப்பள்ளி,கல்லமநாயக்கர்பட்டி  
11.1. வேதியியல்அணுவின் அடிப்படைத்துகள்கள்

கோடு போட்டு இணைக்கவும்

1)புரோட்டானின் நிறை&  
நியூட்ரானின் நிறை

கோல்டுஸ்டீன்

2)எலக்ட்ரானின் நிறை

$1.672 \times 10^{-27}$  Kg

3)புரோட்டானை கண்டறிந்தவர்

சாட்விக்

4)நியூட்ரானை கண்டறிந்தவர்

ஜே.ஜே.தாம்சன்

5)எலக்ட்ரானை கண்டறிந்தவர்

$9.109 \times 10^{-31}$  Kg

6)எலக்ட்ரானின் மின்சுமை  
மதிப்பு

நேர் மின்சுமை

7)பொருளின் அளவின்  
SI அலகு

$1.6605 \times 10^{-27}$  Kg

8)1amu

A-Z

9)புரோட்டானின் மின்சுமை

$1.602 \times 10^{-19}$  C

10)நியூட்ரான்களின் எண்ணிக்கை

மோல்

11) அணுவில் நியூட்ரான்கள் & புரோட்டான்களின் இடம்

நியூட்ரான்கள்கள் & புரோட்டான்களின் நிறை

12) அணு எண் என்பது

உட்கரு

13) அணு நிறை என்பது

எலக்ட்ரான்கள்கள் அல்லது புரோட்டான்களின் எண்ணிக்கை

14) அணு நிறையின் அலகு

எலக்ட்ரான்கள்கள்

15) அணுக்கருவை சுற்றி வருபவை

amu or u

16) அவகேட்ரோ எண்

1 மோல்

17)  $6.022 \times 10^{23}$  அணுக்கள்

$\text{gmol}^{-1}$

18) 273K & 1atm  
மோலார் கனஅளவு

$6.022 \times 10^{23}$

19) மோலார் நிறையின் அலகு

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

20) அணு நிறையின் நியமம்

22.4 லிட்டர்