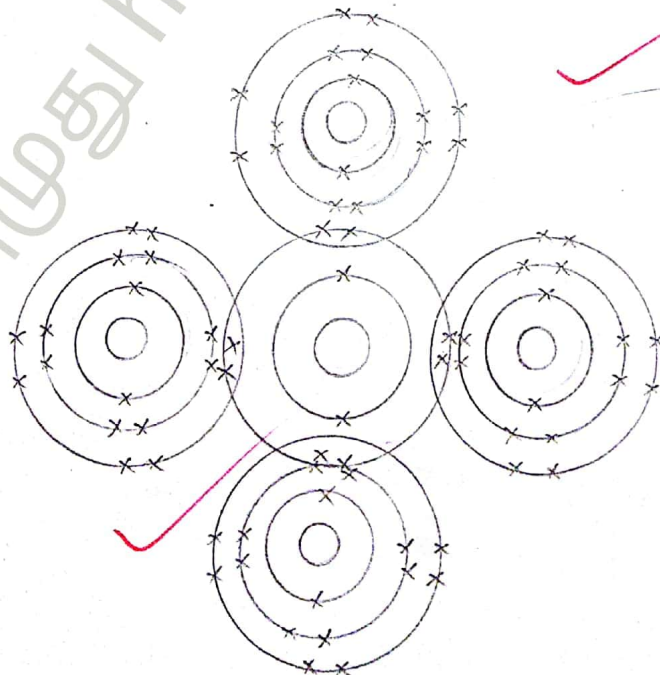
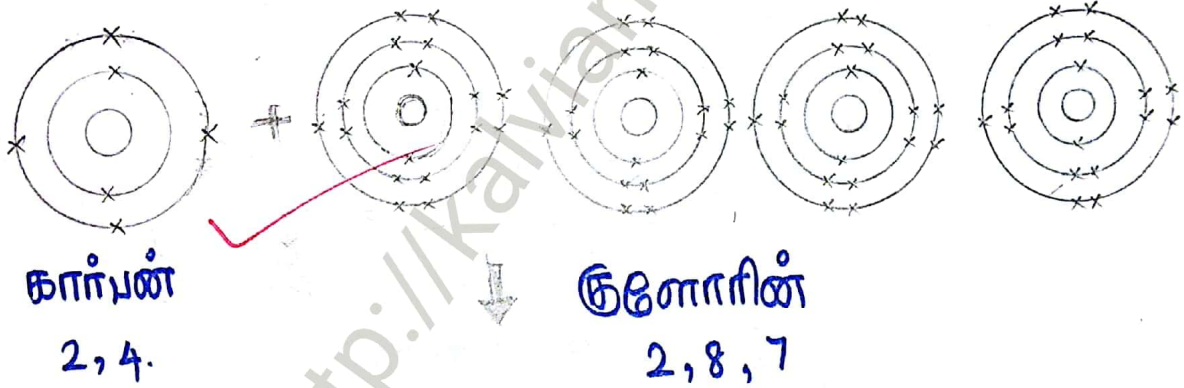


5. வேதிப்பிணையம்.

பயிற்சி ரிசம்.

கீழே ரிகாடுக்கப்பட்டுள்ள சேர்மங்களில் சகப்பிணையம் உருவாதவை விளக்கும் எலக்ட்ரான் அமைப்பு வரைபடத்தை வரைக.

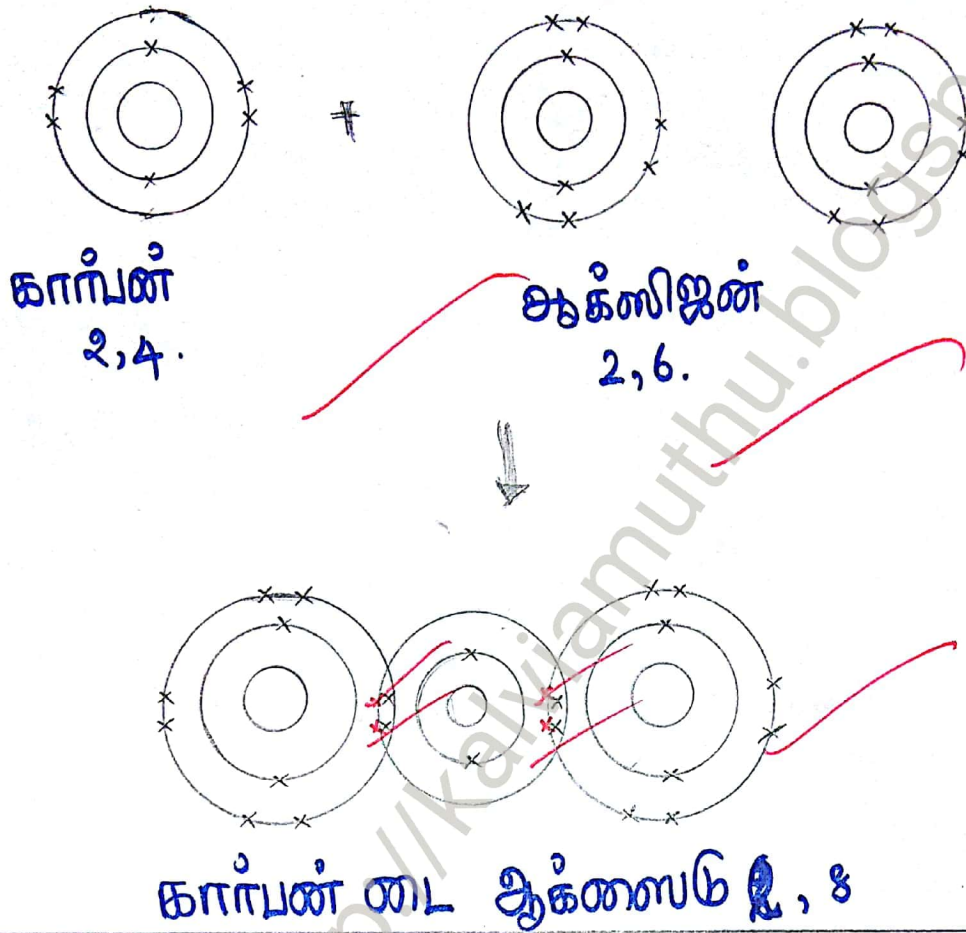
1. கார்பன் டிடிரா குளோரைடு (CCl_4)



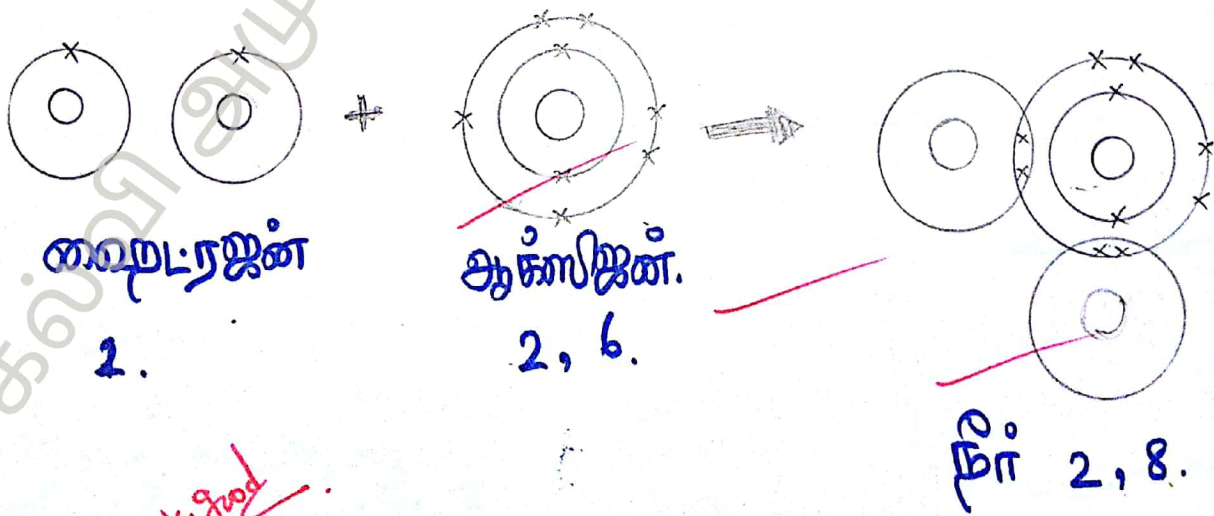
10/10

V. good
keep it up.

2. காம்பன் டை ஆக்ஸைடு. (CO₂).

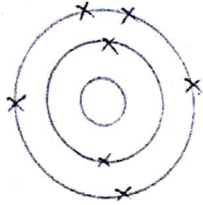


3. நீர் (H₂O).



v. good

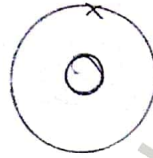
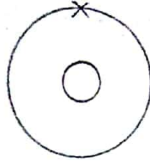
4. அம்மொனியா (NH_3).



தொழுகை.

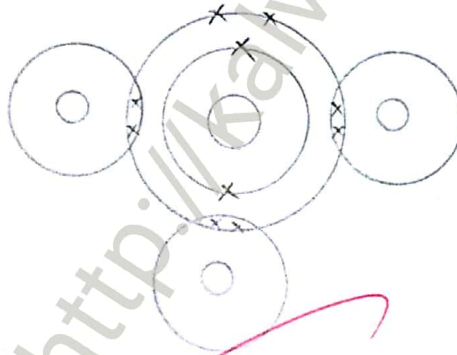
2, 5.

+



தொழுகை

1.



அம்மொனியா

2, 8.

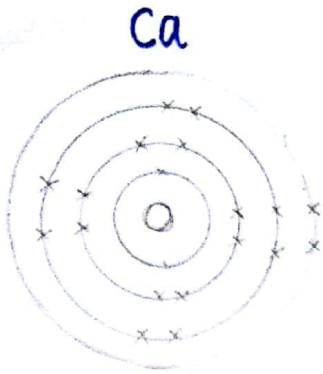
v.god.

ம. ஜனனி
சுண்புகம் உய்ய

5. வேதிப்பிணைப்பு.

பிசயல்பாடு - 8.

கால்சியம் குளோரைடு ($CaCl_2$) மூலக்கூறின் எலக்ட்ரான் பங்கீட்டு வரைபடத்தை வரைய முயற்சி பிசய்.

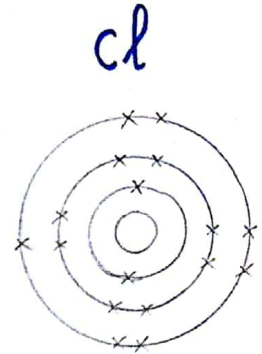


கால்சியம்
அணு எண் 20.
2, 8, 8, 2

+



குளோரின்
அணு எண் 17.
2, 8, 7



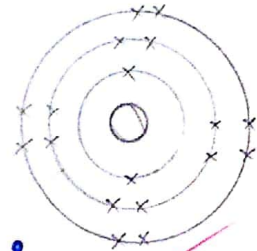
குளோரின்
அணு எண் 17.
2, 8, 7.



கால்சியம்
நேர்மின் அயனி.
2, 8, 8.



குளோரின்
எதிர்மின் அயனி.
2, 8, 8.



v.good

ம. ஜனகி.
சூன்யதாம் வணியு.

4. தனிமங்களின் வகையாடு சட்டவகை.

பெயர் - 4.

கீழே தரப்பட்டுள்ள தனிமங்களின் அணு எண்ணைக் குறித்துக் கொண்டு அவைகள் கீழ்க்கும் வரிசையைக் காண்க.

Li, Sc, Mg, Be, Al, B, C, Cl, N, O, F, Ne.

வ. எண்	தனிமம்	அணு எண்	வரிசை எண்.
1.	Li	3	2
2.	Sc	21	4 ✓
3.	Mg	12	3
4.	Be	4	2
5.	Al	13	3 ✓
6.	B	5	2
7.	C	6	2 ✓
8.	Cl	17	3
9.	N	7	2
10.	O	8	2
11.	F	9	2 ✓
12.	Ne	10.	2

ம. ஜனனி.
பேர்ப்பாடம் வகுப்பு

v.good...