

Наслов – Работен лист- Ковалентна врска

Прв чекор: Запишете ја хемиската формула

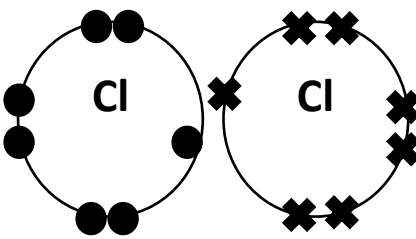
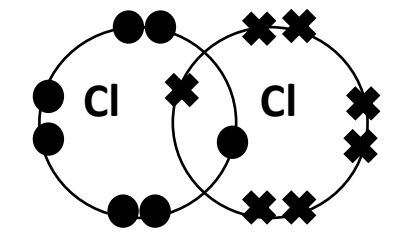
Втор чекор: Запишете колку атоми од секој елемент учествуваа во хемиското сврзување

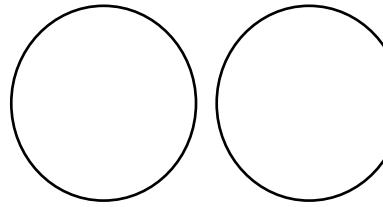
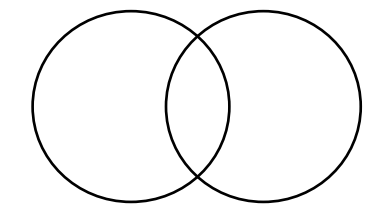
Трет чекор: Прикажете ги валентните електрони

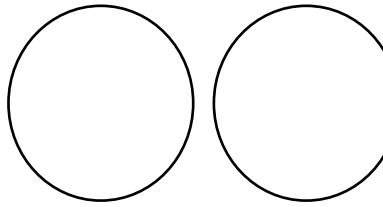
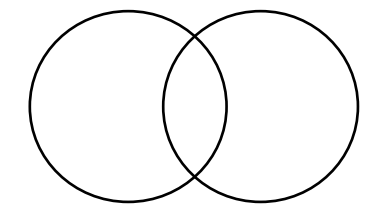
Четврт чекор: Запишете колку електрони ќе учествуваат во хемиското сврзување т.е. бројот кој им недостасува за стабилна електронска конфигурација)

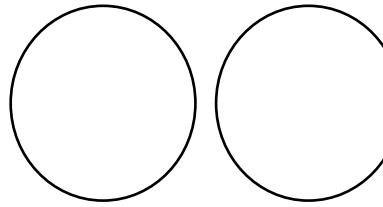
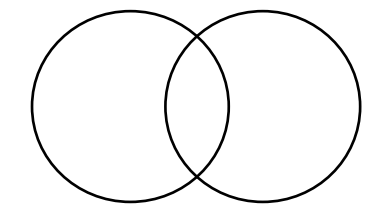
Петти чекор: Формирајте електронски парови

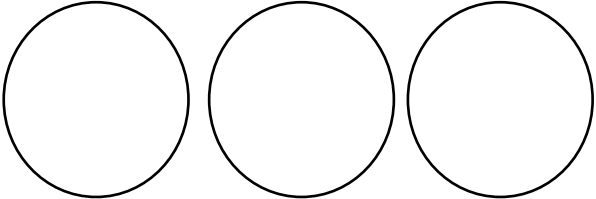
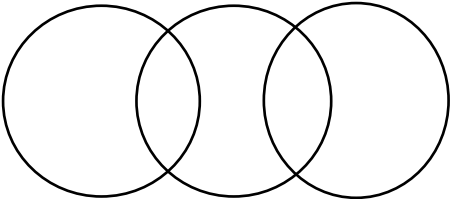
Шести чекор: Проверете дали секој атом има пополнет валентен слој (електроните од електронскиот пар подеднакво припаѓаат на двата атоми)

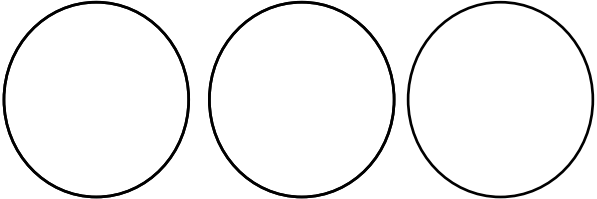
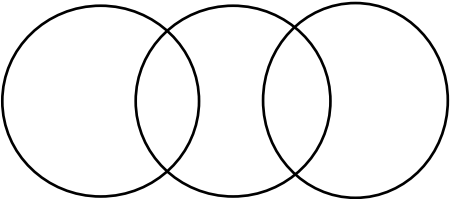
Хлор	
1	Cl ₂
2	2 атоми на хлор
3	 <p>хлор хлор</p>
4	На двата хлора им недостасува по 1 електрон
5	
6	да

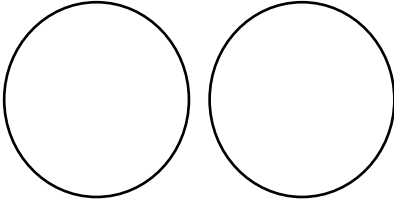
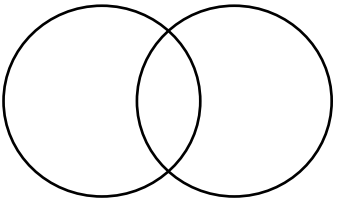
Кислород	
1	O ₂
2	
3	
4	
5	
6	

Водород	
1	
2	
3	
4	
5	
6	

Хлороводородна киселина	
1	
2	
3	
4	
5	
6	

Вода	
1	
2	
3	
4	
5	
6	

Јаглерод диоксид	
1	
2	
3	
4	
5	
6	

Азот	
1	
2	
3	
4	
5	
6	