

## BÀI TẬP TĂNG CƯỜNG HÓA ĐC 1

Viết công thức Lewis, xác định hình dạng phân tử, moment lưỡng cực, trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm của các nguyên tử sau:

Contents

1.	CO	3
2.	$\text{CO}_3^{2-}$	7
3.	$\text{H}_2\text{CO}_3$	9
4.	$\text{HCO}_3^{2-}$	10
5.	$\text{H}_2\text{O}$	12
6.	$\text{H}_2\text{S}$	14
7.	HBr	15
8.	$\text{NH}_3$	17
9.	$\text{NH}_4^+$	19
10.	$\text{N}_2\text{O}$	20
11.	NO	22
12.	$\text{NO}_2$	23
13.	$\text{NO}_2^-$	25
14.	$\text{NO}_3^-$	26
15.	$\text{HNO}_2$	28
16.	$\text{HNO}_3$	29
17.	$\text{OF}_2$	31
18.	$\text{BeH}_2$	32
19.	$\text{TeF}_4$	34

20.	$\text{BH}_2^-$ .....	35
21.	$\text{SO}_2$ .....	37
22.	$\text{SO}_3$ .....	38
23.	$\text{SO}_3^{2-}$ .....	40
24.	$\text{SO}_4^{2-}$ .....	41
25.	$\text{SO}_2\text{Cl}_2$ .....	43
26.	$\text{SOCl}_2$ .....	44
27.	$\text{H}_2\text{S}$ .....	46
28.	$\text{NF}_3$ .....	47
29.	$\text{OF}_2$ .....	49
30.	$\text{BF}_3$ .....	50
31.	$\text{AsF}_5$ .....	52
32.	$\text{KrF}_2$ .....	53
33.	$\text{KrF}_4$ .....	55
34.	$\text{SeF}_6$ .....	56
35.	$\text{XeOF}_4$ .....	58
36.	$\text{XeOF}_2$ .....	59
37.	$\text{XeO}_4$ .....	61
38.	$\text{CF}_4$ .....	62
39.	$\text{TeF}_4$ .....	64
40.	$\text{BrF}_3$ .....	65
41.	$\text{SCN}^-$ .....	67
42.	$\text{BF}_3$ .....	68
43.	$\text{BF}_4^-$ .....	70

## 1. CO

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>Vẽ khung sườn.</li> </ul>	
4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5	Phân bố e còn lại vào nguyên tử biên để đạt quy tắc bát tử.  Đã dùng ... e cho nguyên tử biên để đạt quy tắc bát tử. nếu vẫn còn dư e thì phân bổ cho nguyên tử trung tâm.	

6	<p>Kiểm tra nếu có nguyên tử chưa thỏa quy tắc bát tử. nếu nguyên tử nào chưa đủ số electron của lớp vỏ khí hiếm, chuyển cặp electron chưa liên kết của nguyên tử kế cận vào thành cặp electron dùng chung (khi đó bậc liên kết sẽ tăng lên) sao cho tất cả các nguyên tử trong phân tử đều có đủ số electron thỏa quy tắc bát tử.</p>	
7	<p>Tính điện tích hình thức trên từng nguyên tử của phân tử.</p> <p>Nếu tất cả nguyên tử đều thỏa quy tắc bát tử nhưng điện tích hình thức trên từng nguyên tử quá khác 0 thì xét xem nguyên tử trung tâm thuộc chu kì mấy? Nếu ng.tử trung tâm thuộc <math>CK \geq 3</math> thì có thể giảm điện tích hình thức bằng điều chỉnh 1 cặp e của nguyên tử biên để dùng chung với ng.tử trung tâm.</p>	

8	Viết công thức cộng hưởng nếu có	
9	Viết công thức cuối cùng	
10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử	
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....	

**CO<sub>2</sub>**

<b>Bước</b>	<b>Thao tác</b>	<b>Kết quả</b>
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>• Vẽ khung sườn.</li> </ul>	
4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		

10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....

## 2. $\text{CO}_3^{2-}$

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>Vẽ khung sườn.</li> </ul>	

4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		
10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử	
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....	

**3.  $\text{H}_2\text{CO}_3$** 

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>• Vẽ khung sườn.</li> </ul>	
4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		

10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....

#### 4. $\text{HCO}_3^{2-}$

Viết công thức Lewis của $\text{HCO}_3^-$		
Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	

2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>• Vẽ khung sườn.</li> </ul>	
4	<p>Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử</p> <p>Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử</p>	
5-9		
10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử	

11	<p>Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:.....</p> <p>Dạng hình học của phân tử:.....</p> <p>Góc liên kết:.....</p> <p>Phân cực hay Không phân cực?.....</p> <p>Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....</p>
----	---

## 5. H<sub>2</sub>O

Viết công thức Lewis của H <sub>2</sub> O		
Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>Vẽ khung sườn.</li> </ul>	
4	<p>Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử</p> <p>Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử</p>	

5-9	
10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử
11	<p>Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:.....</p> <p>Dạng hình học của phân tử:.....</p> <p>Góc liên kết:.....</p> <p>Phân cực hay Không phân cực?.....</p> <p>Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....</p>

**6. H<sub>2</sub>S**

Viết công thức Lewis của H <sub>2</sub> S		
Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>Vẽ khung sườn.</li> </ul>	
4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		

10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....

## 7. HBr

Viết công thức Lewis		
Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	

2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>• Vẽ khung sườn.</li> </ul>	
4	<p>Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử</p> <p>Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử</p>	
5-9		
10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử	

11	<p>Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:.....</p> <p>Dạng hình học của phân tử:.....</p> <p>Góc liên kết:.....</p> <p>Phân cực hay Không phân cực?.....</p> <p>Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....</p>
----	---

### 8. $\text{NH}_3$

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>Vẽ khung sườn.</li> </ul>	
4	<p>Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử</p> <p>Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử</p>	

5-9	
10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử
11	<p>Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:.....</p> <p>Dạng hình học của phân tử:.....</p> <p>Góc liên kết:.....</p> <p>Phân cực hay Không phân cực?.....</p> <p>Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....</p>

**9.  $\text{NH}_4^+$** 

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>• Vẽ khung sườn.</li> </ul>	
4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		

10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử
11	<p>Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:.....</p> <p>Dạng hình học của phân tử:.....</p> <p>Góc liên kết:.....</p> <p>Phân cực hay Không phân cực?.....</p> <p>Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....</p>

**10. N<sub>2</sub>O**

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>Vẽ khung sườn.</li> </ul>	

4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		
10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử	
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....	

**11. NO**

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>• Vẽ khung sườn.</li> </ul>	
4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		

10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử
11	<p>Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:.....</p> <p>Dạng hình học của phân tử:.....</p> <p>Góc liên kết:.....</p> <p>Phân cực hay Không phân cực?.....</p> <p>Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....</p>

**12. NO<sub>2</sub>**

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>Vẽ khung sườn.</li> </ul>	

4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		
10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử	
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....	

**13. NO<sub>2</sub><sup>-</sup>**

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>• Vẽ khung sườn.</li> </ul>	
4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		

10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....

**14.  $\text{NO}_3^-$** 

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>Vẽ khung sườn.</li> </ul>	

4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		
10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử	
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....	

**15. HNO<sub>2</sub>**

<b>Bước</b>	<b>Thao tác</b>	<b>Kết quả</b>
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>Vẽ khung sườn.</li> </ul>	
4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		

10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử
11	<p>Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:.....</p> <p>Dạng hình học của phân tử:.....</p> <p>Góc liên kết:.....</p> <p>Phân cực hay Không phân cực?.....</p> <p>Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....</p>

### 16. $\text{HNO}_3$

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>Vẽ khung sườn.</li> </ul>	

4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		
10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử	
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....	

**17. OF<sub>2</sub>**

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>• Vẽ khung sườn.</li> </ul>	
4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		

10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....

**18. BeH<sub>2</sub>**

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>Vẽ khung sườn.</li> </ul>	

4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		
10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử	
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....	

**19. TeF<sub>4</sub>**

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>• Vẽ khung sườn.</li> </ul>	
4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		

10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử
11	<p>Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:.....</p> <p>Dạng hình học của phân tử:.....</p> <p>Góc liên kết:.....</p> <p>Phân cực hay Không phân cực?.....</p> <p>Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....</p>

**20.  $\text{BH}_2^-$** 

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>Vẽ khung sườn.</li> </ul>	

4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		
10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử	
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....	

**21. SO<sub>2</sub>**

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>• Vẽ khung sườn.</li> </ul>	
4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		

10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử
11	<p>Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:.....</p> <p>Dạng hình học của phân tử:.....</p> <p>Góc liên kết:.....</p> <p>Phân cực hay Không phân cực?.....</p> <p>Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....</p>

## 22. SO<sub>3</sub>

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>Vẽ khung sườn.</li> </ul>	

4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		
10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử	
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....	

**23.  $\text{SO}_3^{2-}$** 

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>• Vẽ khung sườn.</li> </ul>	
4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		

10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....

#### 24. $\text{SO}_4^{2-}$

Brúc	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>Vẽ khung sườn.</li> </ul>	

4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		
10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử	
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....	

**25. SO<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>**

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>• Vẽ khung sườn.</li> </ul>	
4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		

10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử
11	<p>Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:.....</p> <p>Dạng hình học của phân tử:.....</p> <p>Góc liên kết:.....</p> <p>Phân cực hay Không phân cực?.....</p> <p>Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....</p>

## 26. $\text{SOCl}_2$

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>Vẽ khung sườn.</li> </ul>	

4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		
10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử	
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....	

**27. H<sub>2</sub>S**

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>• Vẽ khung sườn.</li> </ul>	
4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		

10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử
11	<p>Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:.....</p> <p>Dạng hình học của phân tử:.....</p> <p>Góc liên kết:.....</p> <p>Phân cực hay Không phân cực?.....</p> <p>Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....</p>

**28. NF<sub>3</sub>**

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>Vẽ khung sườn.</li> </ul>	

4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		
10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử	
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....	

**29. OF<sub>2</sub>**

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>• Vẽ khung sườn.</li> </ul>	
4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		

10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử
11	<p>Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:.....</p> <p>Dạng hình học của phân tử:.....</p> <p>Góc liên kết:.....</p> <p>Phân cực hay Không phân cực?.....</p> <p>Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....</p>

**30. BF<sub>3</sub>**

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>Vẽ khung sườn.</li> </ul>	

4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		
10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử	
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....	

**31. AsF<sub>5</sub>**

<b>Bước</b>	<b>Thao tác</b>	<b>Kết quả</b>
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>• Vẽ khung sườn.</li> </ul>	
4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		

10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử
11	<p>Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:.....</p> <p>Dạng hình học của phân tử:.....</p> <p>Góc liên kết:.....</p> <p>Phân cực hay Không phân cực?.....</p> <p>Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....</p>

**32. KrF<sub>2</sub>**

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>Vẽ khung sườn.</li> </ul>	

4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		
10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử	
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....	

**33. KrF<sub>4</sub>**

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>• Vẽ khung sườn.</li> </ul>	
4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		

10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử
11	<p>Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:.....</p> <p>Dạng hình học của phân tử:.....</p> <p>Góc liên kết:.....</p> <p>Phân cực hay Không phân cực?.....</p> <p>Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....</p>

**34. SeF<sub>6</sub>**

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>Vẽ khung sườn.</li> </ul>	

4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		
10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử	
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....	

**35. XeOF<sub>4</sub>**

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>• Vẽ khung sườn.</li> </ul>	
4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		

10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử
11	<p>Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:.....</p> <p>Dạng hình học của phân tử:.....</p> <p>Góc liên kết:.....</p> <p>Phân cực hay Không phân cực?.....</p> <p>Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....</p>

### 36. XeOF<sub>2</sub>

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>Vẽ khung sườn.</li> </ul>	

4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		
10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử	
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....	

**37. XeO<sub>4</sub>**

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>• Vẽ khung sườn.</li> </ul>	
4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		

10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử
11	<p>Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:.....</p> <p>Dạng hình học của phân tử:.....</p> <p>Góc liên kết:.....</p> <p>Phân cực hay Không phân cực?.....</p> <p>Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....</p>

**38. CF<sub>4</sub>**

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>Vẽ khung sườn.</li> </ul>	

4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		
10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử	
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....	

**39. TeF<sub>4</sub>**

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>• Vẽ khung sườn.</li> </ul>	
4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		

10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....

**40. BrF<sub>3</sub>**

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>Vẽ khung sườn.</li> </ul>	

4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		
10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử	
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....	

**41. SCN<sup>-</sup>**

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>• Vẽ khung sườn.</li> </ul>	
4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		

10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử
11	<p>Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:.....</p> <p>Dạng hình học của phân tử:.....</p> <p>Góc liên kết:.....</p> <p>Phân cực hay Không phân cực?.....</p> <p>Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....</p>

**42. BF<sub>3</sub>**

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>Vẽ khung sườn.</li> </ul>	

4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		
10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử	
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....	

**43.BF<sub>4</sub><sup>-</sup>**

Bước	Thao tác	Kết quả
1	Tổng số electron hóa trị	
2,3	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Xác định trật tự các nguyên tử trong phân tử</li> <li>• Vẽ khung sườn.</li> </ul>	
4	Xác định số e đã biểu diễn trên sườn ph.tử Xác định số e còn lại chưa biểu diễn trên sườn phân tử	
5-9		

10	Vẽ moment lưỡng cực của phân tử
11	Dạng hình học cơ bản của các cặp e quanh nguyên tử trung tâm:..... Dạng hình học của phân tử:..... Góc liên kết:..... Phân cực hay Không phân cực?..... Trạng thái lai hóa của nguyên tử trung tâm:.....