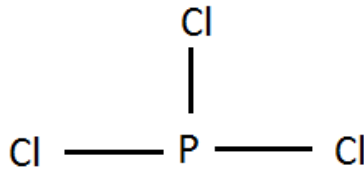
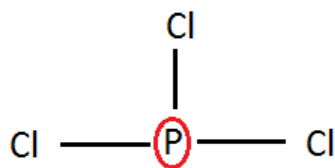


Pour ce genre d'exercice, il faut:

+ **dessiner les molécules** que l'on te donne à étudier, ça évite les erreurs.



+Identifier l'atome central.



+Pour chacun de ces atomes, on va alors chercher leur configuration électronique:

1) Trouver leur nombre d'électrons grâce aux moyens mnémotechniques (et donc au tableau périodique)

P : Phosphore, 3^{ème} ligne : **N**apoléon **M**angea **A**llégrement **S**ix

Poulets **S**ans **C**laquer d'**A**rgent

→ $18 e^- - 3e^- = 15e^-$

Bloc s		Bloc d										Bloc p					ns ²	
ns ¹	ns ²	nd ¹	nd ²	nd ³	nd ⁴	nd ⁵	nd ⁶	nd ⁷	nd ⁸	nd ⁹	nd ¹⁰	np ¹	np ²	np ³	np ⁴	np ⁵	np ⁶	
1 H Hydrogène	2 He Hélium											3 B Bore	4 C Carbone	5 N Azote	6 O Oxygène	7 F Fluor	8 Ne Néon	
3 Li Lithium	4 Be Béryllium											9 Al Aluminium	10 Si Silicium	11 P Phosphore	12 S Soufre	13 Cl Chlore	14 Ar Argon	
5 Na Sodium	6 Mg Magnésium	7 Sc Scandium	8 Ti Titane	9 V Vanadium	10 Cr Chrome	11 Mn Manganèse	12 Fe Fer	13 Co Cobalt	14 Ni Nickel	15 Cu Cuivre	16 Zn Zinc	17 Ga Gallium	18 Ge Germanium	19 As Arsenic	20 Se Sélénium	21 Br Brome	22 Kr Krypton	
7 K Potassium	8 Ca Calcium	9 Y Yttrium	10 Zr Zirconium	11 Nb Niobium	12 Mo Molybdène	13 Tc Technétium	14 Ru Ruthénium	15 Rh Rhodium	16 Pd Palladium	17 Ag Argent	18 Cd Cadmium	19 In Indium	20 Sn Étain	21 Sb Antimoine	22 Te Tellure	23 I Iode	24 Xe Xénon	
9 Rb Rubidium	10 Sr Strontium		11 Hf Hafnium	12 Ta Tantale	13 W Tungstène	14 Re Rhénium	15 Os Osmium	16 Ir Iridium	17 Pt Platine	18 Au Or	19 Hg Mercure	20 Tl Thallium	21 Pb Plomb	22 Bi Bismuth	23 Po Polonium	24 At Astate	25 Rn Radon	
11 Cs Césium	12 Ba Baryum		13 Fr Francium	14 Ra Radium													26 Fr Francium	27 Ra Radium

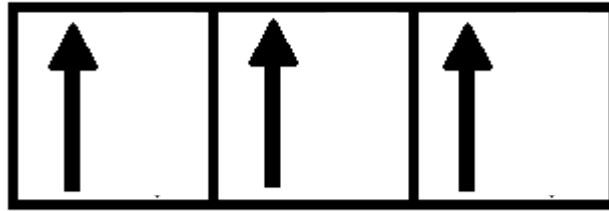
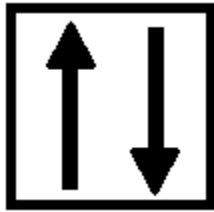
2) écrire le diagramme de Klechowski (ss ps ps...)

3) le remplir comme vu à la tut'entrée ($s^2 s^2 p^6 \dots$) puis ($1s^2 2s^2 2p^6 \dots$)

$_{15}\text{P} : 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$

4) identifier la **couche de valence**, la représenter avec les cases quantiques dégénérées

$1s^2 2s^2 2p^6$ $3s^2 3p^3$



+Si la valence (=nombre d'électrons célibataires) correspond au nombre de liaisons que possède l'atome, celui-ci est en valence primaire.

~~+Sinon représente l'atome en valence secondaire, puis compare le nombre de liaison à la valence, si celà correspond tu peux noter l'item juste.~~