

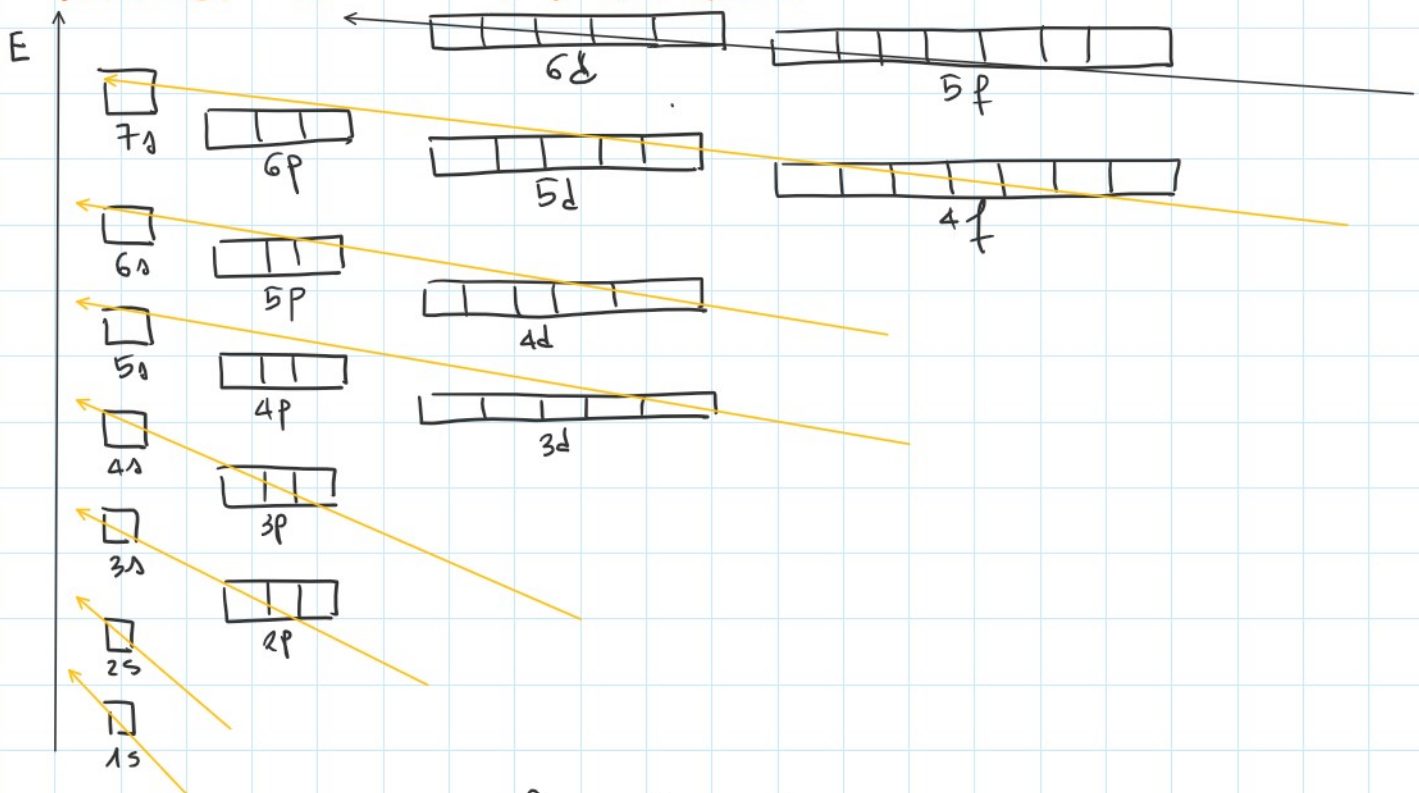
CONFIGURAZIONE ELETTRONICA

sabato 29 marzo 2025 08:47

- $M=4$ $l=0,1,2,3$ $m=\pm 3, \pm 2, \pm 1, 0$
- $M=4$ $l=0$ $m=0$ $4s$ (2)
 - $M=4$ $l=1$ $m=-1, 0, 1$ $4p$ (6)
 - $M=4$ $l=2$ $m=-2, -1, 0, 1, 2$ $4d$ (10)
 - $M=4$ $l=3$ $m=-3, -2, -1, 0, 1, 2, 3$ $4f$ (14)

LANFANIDI E AFINIDI

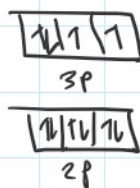
REGOLA DELLA DIAGONALE



$$Z = 16 e^-$$

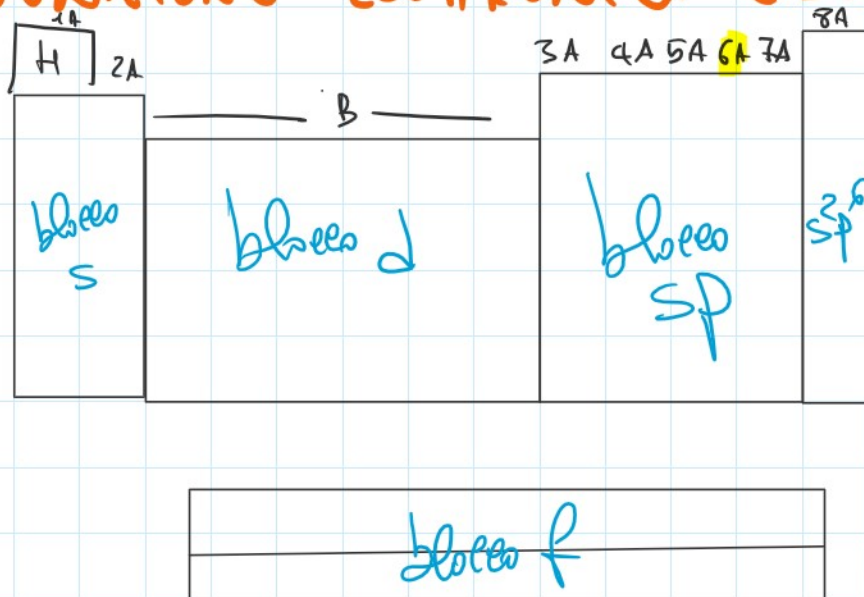
3° periodo 6° gruppo

$$n=3$$



$$Z = 12 e^-$$

CONFIGURAZIONE ELETTRONICA ESTERNA

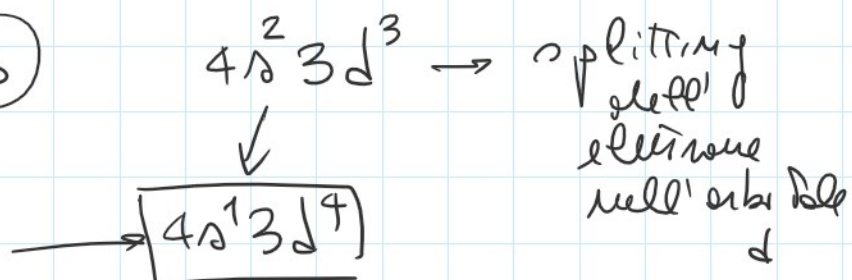


$$Z = 16 e^- \quad \text{Conf. esterne?}$$

3° periodo	6° gruppo A	$3s^2 3p^4$	S
4° periodo	7° gruppo A	$4s^2 4p^5$	Br
3° periodo	1° gruppo A	$3s^1$	Na
3° periodo	3° gruppo A	$3s^2 3p^1$	Al
6° periodo	2° gruppo A	$6s^2$	Ba
4° periodo	5° gruppo A	$4s^2 4p^3$	As

E PER I GRUPPI B? (METALLI DI TRANSIZIONE)

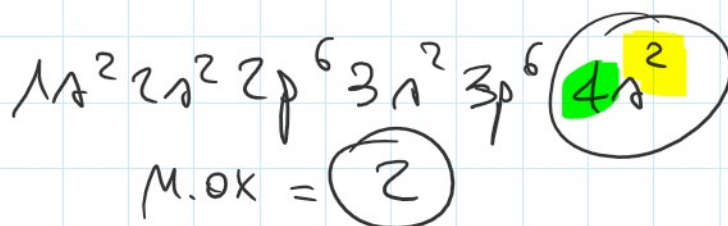
4° periodo 5° gruppo (B)



COME STABILIRE CON QUANTI ELETTRONI REAGISCE

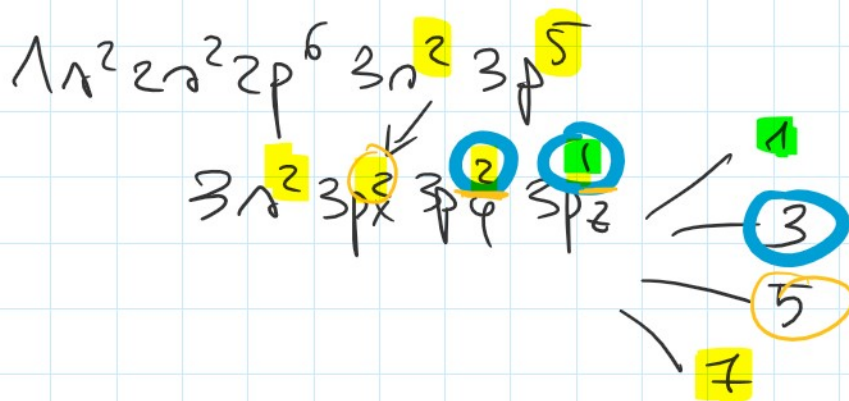
UN ELEMENTO? DETERMINAZIONE DEI NUMERI DI
 OSSIDAZIONE PARTENDO DALLA CONFIGURAZIONE
 ELETTRONICA.

$$Z = 20e^-$$



Ca

$$Z = 17e^-$$



Cl