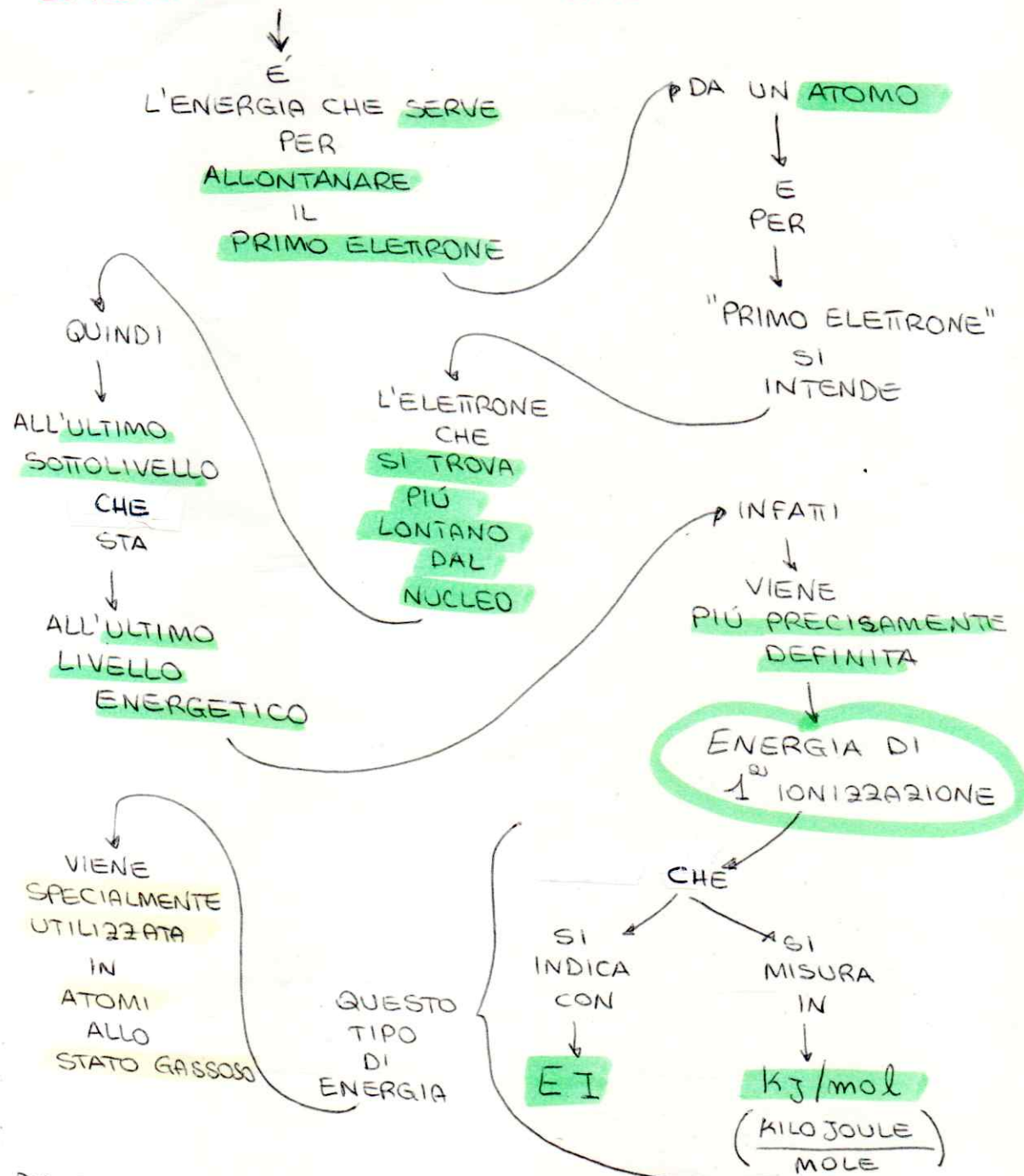


ENERGIA DI IONIZZAZIONE



• DATO CHE IN UN ATOMO NEUTRO



AD ESEMPIO

SE
IL CARBONIO

C

CHE HA

6 PROTONI

6 ELETTRONI

SUBISCE

L'ENERGIA
DI
1^a IONIZZAZIONE

DI UN
ELETTRONE

QUINDI

$$6 - 1 = 5$$

PERCIO' RISULTERA'
AVERE

6

PROTONI

5

ELETTRONI

CIOE'
DIVENTERA'
UN

CATIONE

C⁺

DOVE
IL
+

STA A
SIGNIFICARE
CHE

IL NUMERO DI
PROTONI
E
UNO IN PIU'
RISPETTO
AL
NUMERO DI
ELETTRONI

SE FOSSE
STATI
TOLTI

2
ELETTRONI

AVREMMO
SCRITTO

C²⁺

CIOE'

6 PROTONI

4 ELETTRONI

ABBIAMO 2 PROTONI
IN PIU' RISPETTO
AGLI ELETTRONI

CATIONE = ATOMO
POSITIVO
(+ PROTONI
- ELETTRONI)
ANIONE = ATOMO
NEGATIVO
(+ ELETTRONI
- PROTONI)