

1. Marca amb diferents colors els metalls, els semimetalls, els no-metalls i els gasos nobles.

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

I A

2

II A

13

III A

14

IV A

15

V A

16

VI A

17

VII A

18

VIII A

1

2. Identifica i escriu el nombre atòmic, la massa atòmica i el nom de l'element:

51
Sb
Antimoni
121.76

.....

.....

.....

3. Relaciona els tipus d'elements amb el grup que ocupen a la taula periòdica:

Alcalins	17
Alcalinotérreos	2
Halògens	13
Gasos nobles	18
Térreos	1

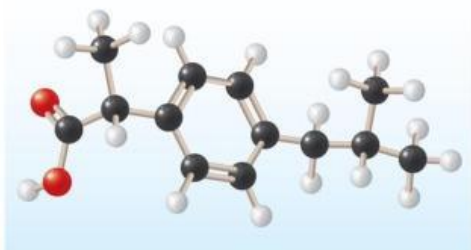
4. Indica si aquestes frases són *vertaderes* (V) o *falses* (F):

- ☐ Les substàncies moleculars són sòlids d'elevat punt de fusió.
- ☐ Les forces que uneixen les molècules en un sòlid molecular són febles.
- ☐ Les substàncies moleculars en estat pur són bons conductors d'electricitat.
- ☐ Les substàncies atòmiques estan formades per xarxes cristal·lines.
- ☐ Les substàncies metàl·liques condueixen la calor i el corrent elèctric.

5. Observa els següents ions, classifica'ls segons siguin cations o anions i determina el seu nombre d'electrons i protons que tenen de més.

Ió	Anió o catió	Número que tenen de més	
		Protons	Electrons
Na ⁺			
Cl ⁻			
Cr ⁶⁺			
Cu ²⁺			
Es ²⁻			
P ³⁻			

6. Escriu la fórmula molecular de l'ibuprofè, si saps que els àtoms negres són carbonis, els vermells oxigen i els blancs hidrogen.



C H O

7. Es van analitzar quatre substàncies marcades amb les lletres A, B, C i D. Identifica quina de les quatre és una substància: covalent Xarxa, iònica, metàl·lica i covalent molecular.

Substàncies	Estat físic a 25 °C	Duresa	Solubilitat en aigua	Condueixen electricitat
A	líquid	—	soluble	no
B	sòlid	duresa fragil	soluble	no
C	sòlid	molt elevada	insoluble	no
D	sòlid	elevada	insoluble	si

Substància covalent Xarxa:

Substància iònica:

Substància metàl·lica:

Substància covalent molecular: