

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

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

|           |
|-----------|
| 51        |
| <b>Sb</b> |
| 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  |

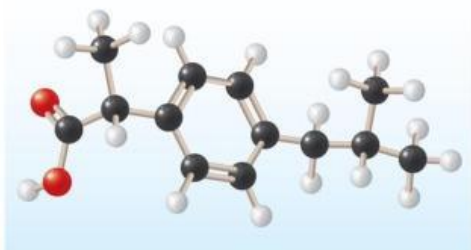
4. Indica si aquestes frases són *vertaderes* (V) o *falses* (F):

- ☐ 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 <sup>+</sup>  |              |                         |           |
| Cl <sup>-</sup>  |              |                         |           |
| Cr <sup>6+</sup> |              |                         |           |
| Cu <sup>2+</sup> |              |                         |           |
| Es <sup>2-</sup> |              |                         |           |
| P <sup>3-</sup>  |              |                         |           |

6. Escribe 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: .....