

ULANGKAJI
[8 markah]
Jawab **semua** soalan.

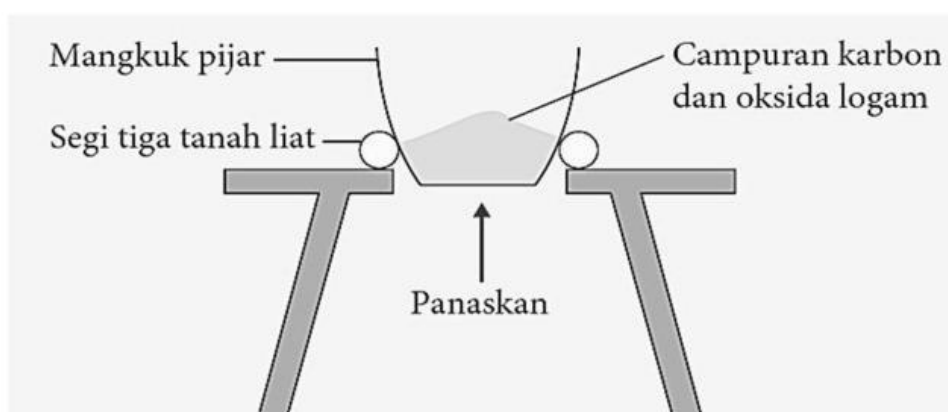
1. Padankan kaedah pengekstrakan dengan logam yang betul.

Kaedah/ Method
i) Elektrolisis
ii) Tindakbalas penurunan oleh karbon/

Logam/ Metal
Besi
Emas
Natrium

markah/marks)

2. Rajah menunjukkan aktiviti dalam makmal untuk menentukan kedudukan karbon dalam siri kereaktifan logam.

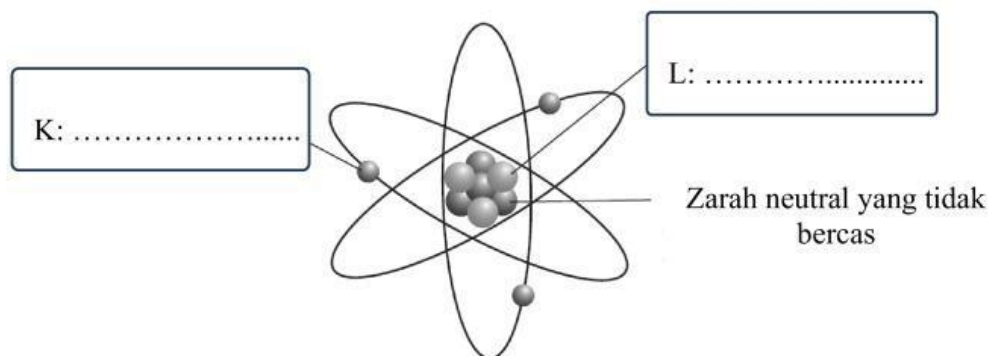


Tulis BENAR bagi pernyataan yang betul dan PALSU bagi pernyataan yang salah.

Pernyataan	BENAR/ PALSU
i) Tiada tindak balas berlaku apabila zink oksida dipanaskan bersama serbuk karbon.	
ii) Tindak balas apabila plumbum (II) oksida dipanaskan bersama serbuk karbon menghasilkan campuran membara.	
iii) Jika karbon boleh menyingkirkan oksigen daripada oksida logam, maka karbon adalah lebih reaktif daripada logam tersebut.	

(2 markah/marks)

3. Rajah menunjukkan struktur atom yang neutral.



Labelkan K dan L pada rajah menggunakan perkataan yang diberikan.

Elektron <i>Electron</i>	Neutron	Proton
-----------------------------	---------	--------

(2 markah/marks)

4. Jadual menunjukkan bilangan proton dan elektron bagi zarah-zarah P, Q, R dan S.

The table shows the number of protons and electrons for P, Q, R and S particles.

Zarah <i>Particle</i>	Bilangan proton <i>Number of protons</i>	Bilangan electron <i>Number of electrons</i>
P	4	4
Q	12	10
R	17	18
S	29	27

Tandakan (✓) pada pernyataan yang betul.

Pernyataan <i>Statement</i>	Tandakan/ <i>Tick (✓)</i>
i) Zarah P merupakan atom neutral. <i>P particles are neutral atoms.</i>	
ii) Zarah R merupakan ion positif. <i>R particles are positive ions.</i>	
iii) Zarah Q dan S merupakan ion positif. <i>Q and S particles are positive ions.</i>	

(2 markah/marks)