

II. జతపరుచుము

- a) 1. క్షారమృత్తిక లోహాలు () A. IA గ్రూపు
 2. హలోజన్లు () B. గాలియం
 3. జడవాయువులు () C. IIA గ్రూపు
 4. క్షారలోహాలు () D. VIIA గ్రూపు
 5. ఎకా అల్యూమినియం () E. O' గ్రూపు
- b) 1. Cl, Br, I () A. pm
 2. పరమాణు పరిమాణము () B. KJ mol⁻¹
 3. అయనీకరణ శక్తి () C. డబర్నర్ త్రికము
 4. S, P బ్లాక్ మూలకాలు () D. అష్టక విన్యాసము
 5. ns², np⁶ () E. ప్రాతినిధ్య మూలకాలు

ఆవర్తన పట్టికను ఉపయోగించి క్రింది పట్టికను పూర్తి చేయండి? (AS1)

పీరియడ్ సంఖ్య	మొత్తం మూలకాల సంఖ్య	మూలకాలు		మొత్తం మూలకాల సంఖ్య			
		నుండి	వరకు	S- బ్లాకు	P- బ్లాకు	d-బ్లాకు	f- బ్లాకు
1							
2							
3							
4							
5							
6							
7							

క్రింది పట్టికలో వివిధ మూలకాల వేలన్స్ ఎలక్ట్రాన్ల సంఖ్య, గ్రూపు సంఖ్య, పీరియడ్ సంఖ్యలను వ్రాయండి?

మూలకం	వేలన్స్ ఎలక్ట్రాన్ల సంఖ్య	గ్రూపు సంఖ్య	పీరియడ్ సంఖ్య
సల్ఫర్			
ఆక్సిజన్			
మెగ్నీషియం			
హైడ్రోజన్			
ఫ్లోరిన్			
అల్యూమినియం			