

A következő táblázat sorai a 3. periódus 3 elemére és azok oxidjaira vonatkoznak. Töltse ki a táblázatot!

Az elem neve	1.	2.	kén
Csoport	III. A	3.	4.
Alapállapotú atomjának vegyértékelektron szerkezete	5.	$3s^23p^2$	6.
Alapállapotban a párosítatlan elektronok száma	7.	8.	9.
Az elem rács típusa	10.	11.	12.
A felsorolt tulajdonságokat írja ahhoz az elemhez, amelyre leginkább jellemző! <ul style="list-style-type: none"> • <i>félvezető,</i> • <i>allotropia,</i> • <i>könnyűfém,</i> • <i>passzíválódás.</i> 	13.	14.	15.
Az elem (égetésekor kapott) oxidjának képlete	16.	17.	18.
Az oxid egy jellemző felhasználása	19.	20.	21.

(2016. május II.)

Megoldás: (12 pont)

1. Alumínium
2. Szilícium
3. IV. A
4. VI. A
5. $3s^23p^1$
6. $3s^23p^4$
7. 1 db
8. 2 db
9. 2 db
10. Fémrács
11. Atomrács
12. Molekularács
13. Könnyűfém, passzíválódás (a 2 válasz együtt 1 pont)
14. Félvezető
15. Allotropia
16. Al_2O_3
17. SiO_2
18. SO_2
19. Pl. alumínium előállítás
20. Pl. üvegyártás
21. Pl. konzerválás

1 pont

1 pont

*A 3-12. és a 14-21. pontban megjelöltek közül
bármely két helyes válasz megadása 1 pont.*

10 pont