

A következő táblázatban **6 elem** szerepel. Döntse el, hogy az állítás mely elem(ek)re igaz, majd a megfelelő cellá(k)ba tegyen X-jelet! Oldja meg az állítással kapcsolatos feladato(ka)t is!

Állítás	Az elem vegyjele						Feladat
	O	Na	Al	Si	P	S	
Alapállapotú atomja a legtöbb párosítatlan elektront tartalmazza							Telített elektronhéjainak betűjele: <b>1.</b>
Természetben előforduló ionja a neonatommal azonos elektronszerkezetű							Az ionok közül a legkisebb méretű jele: <b>2.</b>
Léteznek allotróp módosulatai							A mérgező módosulatok neve: <b>3.</b>
Két elem vagy az elem valamely módosulata, amelyet folyadék alatt kell tárolni							Mi történne, ha a tárolásra használt folyadékokat felcserélnénk? Válaszában szerepeljen az elem és a folyadék neve is! <b>4.</b>
Égetésekor kapott oxidja erősen higroszkópos							Az oxid képlete: <b>5.</b>
Hidrogénnel alkotott legegyszerűbb vegyületének molekulája V alakú							
Félvezető							Kristályrácsát összetartó erő: <b>6.</b>

(2024. május)

**Megoldás:** (11 pont)

***A helyesen kitöltött táblázat:***

Állítás	Az elem vegyjele					
	O	Na	Al	Si	P	S
Alapállapotú atomja a legtöbb párosítatlan elektront tartalmazza					X	
Természetben előforduló ionja a neonatommal azonos elektronszerkezetű	X	X	X			
Léteznek allotróp módosulatai	X				X	X
Két elem vagy az elem valamely módosulata, amelyet folyadék alatt kell tárolni		X			X	
Égetésekor kapott oxidja erősen higroszkópos					X	
Hidrogénnel alkotott legegyszerűbb vegyületének molekulája V alakú	X					X
Félvezető				X		

*Bármely helyesen jelölt X-jel: ✓*

*Minden rossz helyen jelölt X-jel –✓, de soronként 0-nál kevesebb ✓ nem szerezhető.*