

Az alábbi táblázatban 6 elemet talál. Amelyik elemre igaz lehet az állítás (akár mind a hatra is), annak mezőjébe tegyen x-et! Válaszoljon az adott állítással kapcsolatos kérdésre is!

	Cl	Ca	P	O	C	Na
1. A hypo hatóanyagát alkotja						
2. Milyen gáz fejlődik a hypo és a sósav reakciójakor?						
3. Laboratóriumban folyadék alatt tárolják						
4. Melyiket milyen folyadék alatt?						
5. A vízzel közönséges körülmények között reakcióba lép						
6. A reakciók közül egy elemi gáz fejlődésével járó kémiai átalakulás egyenlete:						
7. Egyszerű ionjának elektronszerkezete: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$						
8. Melyik ion a legnagyobb méretű ezek közül?						
9. Jellemző rá az allotrópia						
10. Mely módosulatoknak van mérgező vagy környezetkárosító hatásuk?						

(2005. október)

Megoldás: (12 pont)

	Cl	Ca	P	O	C	Na
1. A hypo hatóanyagát alkotja	x			x		x
2. Milyen gáz fejlődik a hypo és a sósav reakciójakor? Klór (vagy: Cl₂).						
3. Laboratóriumban folyadék alatt tárolják			x			x
4. Melyiket milyen folyadék alatt? Nátrium – petróleum alatt. Foszfor (sárga vagy fehér) – víz alatt.						
5. A vízzel közönséges körülmények között reakcióba lép	x	x				x
6. Közülük egy elemi gáz fejlődésével járó reakció egyenlete: Pl. Ca + 2 H₂O = Ca(OH)₂ + H₂						
7. Egyszerű ionjának elektronszerkezete: 1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁶	x	x	(x)			
8. Melyik ion a legnagyobb méretű ezek közülük? Kloridion (vagy: Cl⁻).						
9. Jellemző rá az allotrópia			x	x	x	
10. Melyik módosulatoknak van mérgező vagy környezetkárosító hatása? Ózon, sárga foszfor (vagy fehér foszfor).						