

Hasonlítsa össze a sósavat és a salétromsavoldatot az alábbiakban megadott szempontok szerint! Töltsé ki a táblázat sorszámozott celláit!

	<i>Sósav</i>	<i>Salétromsavoldat</i>
Az oldott anyag összegképlete	1.	2.
A klór, illetve a nitrogén oxidációs száma az oldott anyag molekulájában	3.	4.
Történik-e változás, ha a 30 m/m%-os oldatába rézszemcsét dobunk? (igen / nem)	5.	6.
A lezajló reakció(k) rendezett egyenlete	7.	
Mit tapasztalunk, ha tömény oldatát vízzel hígított tojásfehérjéhez adagoljuk?	8.	9.
Tömény oldataik meghatározott arányú elegyének neve	10.	
Tömény oldataik meghatározott arányú elegyének felhasználása	11.	

(2024. október)

Megoldás: (8 pont)

- | | | |
|-----|--|---|
| 1. | HCl | ✓ |
| 2. | HNO ₃ | ✓ |
| 3. | −1 | ✓ |
| 4. | +5 | ✓ |
| 5. | Nem | |
| 6. | Igen | <i>az 5. és a 6. csak együtt:</i> 1 pont |
| 7. | $3 \text{ Cu} + 8 \text{ HNO}_3 = 3 \text{ Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2 \text{ NO} + 4 \text{ H}_2\text{O}$
(1 pont a helyes képletekért, 1 pont a rendezésért) | 2 pont |
| 8. | Fehér csapadék képződik. | 1 pont |
| 9. | Sárga csapadék képződik.
(Fehér csapadék képződik, amely lassan megsárgul.) | 1 pont |
| 10. | Királyvíz. | ✓ |
| 11. | Erős oxidálószer (vagy: pl. az arany oldására) | ✓ |
- A ✓-val jelölt bármely 2 helyes válasz megadása 1 pont.*