

# CHIMICA ISTITUZIONALE

1 H Hydrogen																	2 He Helium
3 Li Lithium	4 Be Beryllium											5 B Boron	6 C Carbon	7 N Nitrogen	8 O Oxygen	9 F Fluorine	10 Ne Neon
11 Na Sodium	12 Mg Magnesium											13 Al Aluminium	14 Si Silicon	15 P Phosphorus	16 S Sulfur	17 Cl Chlorine	18 Ar Argon
19 K Potassium	20 Ca Calcium	21 Sc Scandium	22 Ti Titanium	23 V Vanadium	24 Cr Chromium	25 Mn Manganese	26 Fe Iron	27 Co Cobalt	28 Ni Nickel	29 Cu Copper	30 Zn Zinc	31 Ga Gallium	32 Ge Germanium	33 As Arsenic	34 Se Selenium	35 Br Bromine	36 Kr Krypton
37 Rb Rubidium	38 Sr Strontium	39 Y Yttrium	40 Zr Zirconium	41 Nb Niobium	42 Mo Molybdenum	43 Tc Technetium	44 Ru Ruthenium	45 Rh Rhodium	46 Pd Palladium	47 Ag Silver	48 Cd Cadmium	49 In Indium	50 Sn Tin	51 Sb Antimony	52 Te Tellurium	53 I Iodine	54 Xe Xenon
55 Cs Caesium	56 Ba Barium	*	72 Hf Hafnium	73 Ta Tantalum	74 W Tungsten	75 Re Rhenium	76 Os Osmium	77 Ir Iridium	78 Pt Platinum	79 Au Gold	80 Hg Mercury	81 Tl Thallium	82 Pb Lead	83 Bi Bismuth	84 Po Polonium	85 At Astatine	86 Rn Radon
87 Fr Francium	88 Ra Radium	**	104 Rf Rutherfordium	105 Db Dubnium	106 Sg Seaborgium	107 Bh Bohrium	108 Hs Hassium	109 Mt Meitnerium	110 Ds Darmstadtium	111 Rg Roentgenium	112 Cn Copernicium	113 Nh Nihonium	114 Fl Flerovium	115 Mc Moscovium	116 Lv Livermorium	117 Ts Tennessine	118 Og Oganesson

prof. Gherri

# risultato (statico) dell'analisi qualitativa: CIASCUNO al proprio 'posto'

1 H Hydrogen																	2 He Helium
3 Li Lithium	4 Be Beryllium											5 B Boron	6 C Carbon	7 N Nitrogen	8 O Oxygen	9 F Fluorine	10 Ne Neon
11 Na Sodium	12 Mg Magnesium											13 Al Aluminium	14 Si Silicon	15 P Phosphorus	16 S Sulfur	17 Cl Chlorine	18 Ar Argon
19 K Potassium	20 Ca Calcium	21 Sc Scandium	22 Ti Titanium	23 V Vanadium	24 Cr Chromium	25 Mn Manganese	26 Fe Iron	27 Co Cobalt	28 Ni Nickel	29 Cu Copper	30 Zn Zinc	31 Ga Gallium	32 Ge Germanium	33 As Arsenic	34 Se Selenium	35 Br Bromine	36 Kr Krypton
37 Rb Rubidium	38 Sr Strontium	39 Y Yttrium	40 Zr Zirconium	41 Nb Niobium	42 Mo Molybdenum	43 Tc Technetium	44 Ru Ruthenium	45 Rh Rhodium	46 Pd Palladium	47 Ag Silver	48 Cd Cadmium	49 In Indium	50 Sn Tin	51 Sb Antimony	52 Te Tellurium	53 I Iodine	54 Xe Xenon
55 Cs Caesium	56 Ba Barium	•	72 Hf Hafnium	73 Ta Tantalum	74 W Tungsten	75 Re Rhenium	76 Os Osmium	77 Ir Iridium	78 Pt Platinum	79 Au Gold	80 Hg Mercury	81 Tl Thallium	82 Pb Lead	83 Bi Bismuth	84 Po Polonium	85 At Astatine	86 Rn Radon
87 Fr Francium	88 Ra Radium	**	104 Rf Rutherfordium	105 Db Dubnium	106 Sg Seaborgium	107 Bh Bohrium	108 Hs Hassium	109 Mt Meitnerium	110 Ds Darmstadtium	111 Rg Roentgenium	112 Cn Copernicium	113 Nh Nihonium	114 Fl Flerovium	115 Mc Moscovium	116 Lv Livermorium	117 Ts Tennessine	118 Og Oganesson

**e QUINDI? a COSA serve?**

# infante neo-battezzato (can. 96): NESSUNA relazione giuridica reale

Gruppo VIII A: Gas nobili																	
Gli elementi del gruppo VIII A (detto anche gruppo 0) sono: elio (He), neo (Ne), argo (Ar), cripto (Kr), xeno (Xe) e rado (Rn) (quest'ultimo radioattivo).																	
Sono tutti gas monoatomici, incolori, insapori e inodori; si distinguono da tutti gli altri elementi per la loro elevata stabilità chimica a causa della loro scarsissima o pressoché nulla tendenza a formare composti:																	
1 H Hydrogen	2 He Helium	3 Li Lithium	4 Be Beryllium	5 B Boron	6 C Carbon	7 N Nitrogen	8 O Oxygen	9 F Fluorine	10 Ne Neon	11 Na Sodium	12 Mg Magnesium	13 Al Aluminium	14 Si Silicon	15 P Phosphorus	16 S Sulfur	17 Cl Chlorine	18 Ar Argon
19 K Potassium	20 Ca Calcium	21 Sc Scandium	22 Ti Titanium	23 V Vanadium	24 Cr Chromium	25 Mn Manganese	26 Fe Iron	27 Co Cobalt	28 Ni Nickel	29 Cu Copper	30 Zn Zinc	31 Ga Gallium	32 Ge Germanium	33 As Arsenic	34 Se Selenium	35 Br Bromine	36 Kr Krypton
37 Rb Rubidium	38 Sr Strontium	39 Y Yttrium	40 Zr Zirconium	41 Nb Niobium	42 Mo Molybdenum	43 Tc Technetium	44 Ru Ruthenium	45 Rh Rhodium	46 Pd Palladium	47 Ag Silver	48 Cd Cadmium	49 In Indium	50 Sn Tin	51 Sb Antimony	52 Te Tellurium	53 I Iodine	54 Xe Xenon
55 Cs Caesium	56 Ba Barium	57 La Lanthanum	72 Hf Hafnium	73 Ta Tantalum	74 W Tungsten	75 Re Rhenium	76 Os Osmium	77 Ir Iridium	78 Pt Platinum	79 Au Gold	80 Hg Mercury	81 Tl Thallium	82 Pb Lead	83 Bi Bismuth	84 Po Polonium	85 At Astatine	86 Rn Radon
87 Fr Francium	88 Ra Radium	89 Ac Actinium	104 Rf Rutherfordium	105 Db Dubnium	106 Sg Seaborgium	107 Bh Bohrium	108 Hs Hassium	109 Mt Meitnerium	110 Ds Darmstadtium	111 Rg Roentgenium	112 Cn Copernicium	113 Nh Nihonium	114 Fl Flerovium	115 Mc Moscovium	116 Lv Livermorium	117 Ts Tennessine	118 Og Oganesson

# Vescovo diocesano: POSSIBILI relazioni giuridiche con quasi TUTTI

Gruppo VII A: Alogeni																2	
Gli elementi del gruppo VII A sono: <b>fluoro (F)</b> , <b>cloro (Cl)</b> , <b>bromo (Br)</b> , <b>iodio (I)</b> , <b>astato (At)</b> (quest'ultimo radioattivo).																He Helium	
Sono tutti elementi tipicamente non metallici, in quanto tendono ad acquistare un elettrone formando ioni monovalenti negativi (e acquisendo in tal modo una configurazione elettronica stabile). A temperatura ambiente, il fluoro e il cloro sono gas, il bromo è liquido mentre lo iodio e l'astato sono solidi (allo stato elementare sono tutti presenti come molecole biatomiche). Gli alogeni sono assai reattivi e la reattività è massima nel fluoro, per decrescere gradualmente fino allo iodio: si combinano con i metalli per dare i sali																Ne Neon	
																Ar Argon	
																Kr Krypton	
																Xe Xenon	
																Rn Radon	
																Og Oganesson	

## Potenzialità relazionali dei soggetti

*ratione status*

- fedele
- chierico
- consacrato

*ratione Officii*

- diretta (Vescovo di...)
- indiretta (Ordinario di...)

*ratione Repræsentantiæ*

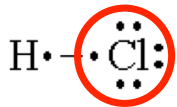
*ratione personæ*

dell'Ente "Diocesi/Parrocchia di..."  
anche extra-canonico (= civilistico)

© Paolo Gherri

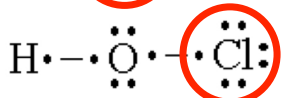
## valenza = capacità di re(l)azione:

09/05/20, 14:4



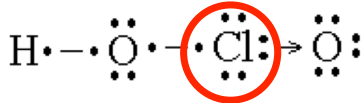
acido cloridrico

val = 1 a



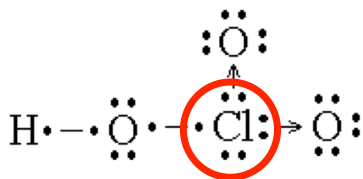
acido ipocloroso

val = 1 b



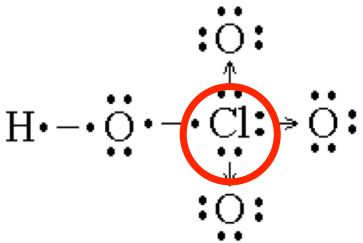
acido cloroso

val = 3



acido clorico

val = 5



acido perclorico

val = 7

# VESCOVO

eletto

nulla = Presbitero

titolare

ministro Ordinario tutti Sacramenti

emerito

ministro Ordinario tutti Sacramenti

diocesano

Ordinario potestà PROPRIA

**VESCOVO diocesano** (*ratione Officii* => *potestas*)

Diocesi (*Portio Populi Dei*)

segretario personale chierico

Ordinario potestà **PROPRIA**

Ordinario proprio

**VESCOVO diocesano** (*ratione Officii* => **NO potestas**)

Diocesi (Ente giuridico)

Amministratore / rapp. legale



**VESCOVO diocesano** (*ratione suæ personæ: NO potestas*)

segretario personale laico

datore di lavoro

Ditta pulizie / catering

parte contrattuale

suore in episcopio

parte contrattuale

colf in episcopio

datore di lavoro