

Química

Licenciatura

CEDETEG

Transition metals										Other nonmetals										Halogens										Noble gases																																											
																														2 4.003 He Helium 1s ²																																											
										5 10.81 B Boron 2s ² 2p ¹										6 12.01 C Carbon 2s ² 2p ²										7 14.01 N Nitrogen 2s ² 2p ³										8 16.00 O Oxygen 2s ² 2p ⁴										9 19.00 F Fluorine 2s ² 2p ⁵		10 20.18 Ne Neon 2s ² 2p ⁶																					
										13 26.98 Al Aluminium 3s ² 3p ¹										14 28.09 Si Silicon 3s ² 3p ²										15 30.97 P Phosphorus 3s ² 3p ³										16 32.07 S Sulfur 3s ² 3p ⁴										17 35.45 Cl Chlorine 3s ² 3p ⁵		18 39.95 Ar Argon 3s ² 3p ⁶																					
10 58.69 Ni Nickel d ⁸ 4s ²										11 63.55 Cu Copper 3d ⁹ 4s ²										12 65.41 Zn Zinc 3d ¹⁰ 4s ²										31 69.72 Ga Gallium 4s ² 4p ¹										32 72.61 Ge Germanium 4s ² 4p ²										33 74.92 As Arsenic 4s ² 4p ³										34 78.96 Se Selenium 4s ² 4p ⁴										35 79.90 Br Bromine 4s ² 4p ⁵		36 83.80 Kr Krypton 4s ² 4p ⁶	
46 106.42 Pd Palladium d ⁸ 5s ²										47 107.87 Ag Silver 4d ⁹ 5s ²										48 112.41 Cd Cadmium 4d ¹⁰ 5s ²										49 114.82 In Indium 5s ² 5p ¹										50 118.71 Sn Tin 5s ² 5p ²										51 121.76 Sb Antimony 5s ² 5p ³										52 127.60 Te Tellurium 5s ² 5p ⁴										53 126.90 I Iodine 5s ² 5p ⁵		54 131.29 Xe Xenon 5s ² 5p ⁶	
78 195.08 Pt Platinum d ⁸ 6s ²										79 196.97 Au Gold 5d ⁹ 6s ²										80 200.59 Hg Mercury 5d ¹⁰ 6s ²										81 204.38 Tl Thallium 6s ² 6p ¹										82 207.2 Pb Lead 6s ² 6p ²										83 208.98 Bi Bismuth 6s ² 6p ³										84 (209) Po Polonium 6s ² 6p ⁴										85 (210) At Astatine 6s ² 6p ⁵		86 (222) Rn Radon 6s ² 6p ⁶	
110 (272) Ds Darmstadtium d ⁸ 7s ²										111 (272) Rg Roentgenium 6d ⁷ 7s ²										112 (277) Cn Copernicium 6d ¹⁰ 7s ²										Poor metals										Metalloids										Metals																							
																														13		14		15		17		17		18																																	
64 157.25 Gd Gadolinium 4f ⁷ 5d ¹ 6s ²										65 158.93 Tb Terbium 4f ⁷ 6s ²										66 162.50 Dy Dysprosium 4f ⁹ 6s ²										67 164.93 Ho Holmium 4f ¹¹ 6s ²										68 167.26 Er Erbium 4f ¹² 6s ²										69 168.93 Tm Thulium 4f ¹³ 6s ²										70 173.04 Yb Ytterbium 4f ¹⁴ 6s ²										71 174.97 Lu Lutetium 5d ¹ 6s ²			
																																																												Lanthanides													
(247) Cm Curium 5f ¹⁰ 6d ¹ 7s ²										(247) Bk Berkelium 5f ⁷ 7s ²										(251) Cf Californium 5f ¹⁰ 7s ²										(252) Es Einsteinium 5f ¹¹ 7s ²										(257) Fm Fermium 5f ¹² 7s ²										(258) Md Mendelevium 5f ¹³ 7s ²										(259) No Nobelium 5f ¹⁴ 7s ²										(262) Lr Lawrencium 6d ¹ 7s ²			
																																																																						Actinides			

Relatório de Acompanhamento de Egressos 2017



UNIVERSIDADE ESTADUAL DO CENTRO-OESTE

Organização: Comissão Própria de Avaliação - CPA/UNICENTRO

Realização: Pró-Reitoria de Planejamento - PROPLAN

Aplicação: Diretoria de Avaliação Institucional- DIRAI

Diagramação: Mariane Zélia dos Santos

Capa: Thalyta Monyelli Olesczuk das Chagas

Suporte técnico: Coordenadoria de Tecnologia da Informação - COORTI
Coordenadoria de Comunicação Social - COORCS
Giovani Krasniaki Somer

Diretoria de Avaliação Institucional

Rua Salvatore Renna, 875, Santa Cruz,

85015-430 - Guarapuava - PR.

Fone: (42) 3621-1050

www.unicentro.br

dirai@unicentro.br

APRESENTAÇÃO

A Comissão Própria de Avaliação – CPA da Universidade Estadual do Centro-Oeste – UNICENTRO, designou, no ano de 2016, uma aplicação-piloto da fase chamada “Acompanhamento de Egressos”, que teve por objetivos principais verificar a inserção de seus ex-alunos no mercado de trabalho e perceber quanto o egresso pertence à marca UNICENTRO. O modelo foi bem sucedido, e então implantado no âmbito da Avaliação Institucional no ano seguinte.

Segundo a deliberação da CPA, esta fase deve ser regida pelo calendário trienal do Programa Permanente de Avaliação Institucional – PAI, da universidade, o qual obedece o mesmo calendário de aplicação do Exame Nacional de Desempenho de Estudantes – ENADE. Sendo assim, os cursos que participam do ENADE no ano de referência, também participa da fase de acompanhamento de egressos. Neste ano de 2017, ao todo 30 cursos ofertados pela universidade, em todos os seus campi universitários, participaram desta fase.

METODOLOGIA DA APLICAÇÃO

Conforme já foi mencionado, os cursos de graduação participantes do ciclo avaliativo do ENADE, e desta fase, no ano de 2017 foram: Arte (Santa Cruz), Ciência da Computação (Cedeteg), Ciências Biológicas (Cedeteg), Educação Física (Irati), Engenharia Ambiental (Irati), Engenharia de Alimentos (Cedeteg), Engenharia Florestal (Irati), Letras Espanhol (Irati), Filosofia (Santa Cruz), Física (Cedeteg), Geografia Licenciatura (Cedeteg e Irati), Geografia Bacharelado (Cedeteg), História (Santa Cruz, Coronel Vivida e Irati), Letras Inglês e Literaturas de Língua Inglesa (Santa Cruz), Letras Inglês (Irati), Letras Português e Literaturas de Língua Portuguesa (Santa Cruz), Letras Português (Irati), Pedagogia: Docência e Gestão Educacional (Santa Cruz, Pitanga, Laranjeiras do Sul e Chopinzinho), Pedagogia (Prudentópolis e Irati), Matemática (Cedeteg e Irati), Química Licenciatura (Cedeteg) e Química Bacharelado (Cedeteg).

A pesquisa foi realizada entre os meses de outubro a dezembro de 2017, por meio de um questionário online semiaberto, que é composto por questões fechadas de resposta única, questões de múltipla resposta e questões abertas, por meio da ferramenta Google Docs. Os participantes eram egressos dos anos de 2013, 2014, 2015 e 2016.

A distribuição dos questionários aos respondentes e a divulgação da aplicação foram feitas pela Diretoria de Avaliação Institucional – DIRAI, em parceria com a Coordenadoria de Comunicação Social – COORCS, e a Coordenadoria de Tecnologia e Informação – COORTI. A COORTI forneceu as listagens de respondentes aptos com as informações necessárias para a sensibilização dos participantes, e a COORCS realizou a divulgação e distribuição dos questionários.

PERFIL DO PROFISSIONAL EGRESSO DO CURSO DE QUÍMICA - LICENCIATURA

O graduado em Química, Licenciatura, de acordo com o Projeto Pedagógico, deve possuir o seguinte perfil profissional:

- I – ser um profissional com formação generalista, sólida e abrangente em conteúdos dos diversos campos da Química;
- II – ter preparação adequada à aplicação pedagógica do conhecimento e experiências de Química e de áreas afins na atuação profissional como educador na educação fundamental e média.

RESULTADOS DA PESQUISA

Gráfico 1. O ano de conclusão do curso de graduação na Unicentro foi?

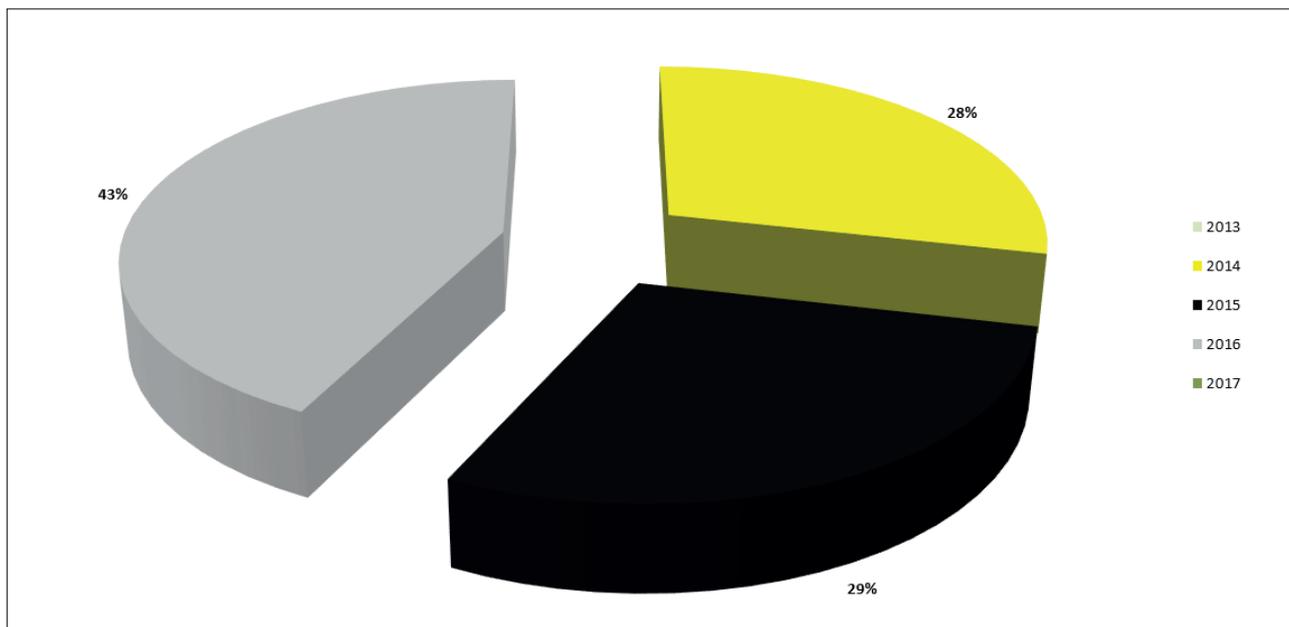


Gráfico 2. O tempo que você integralizou o curso foi?

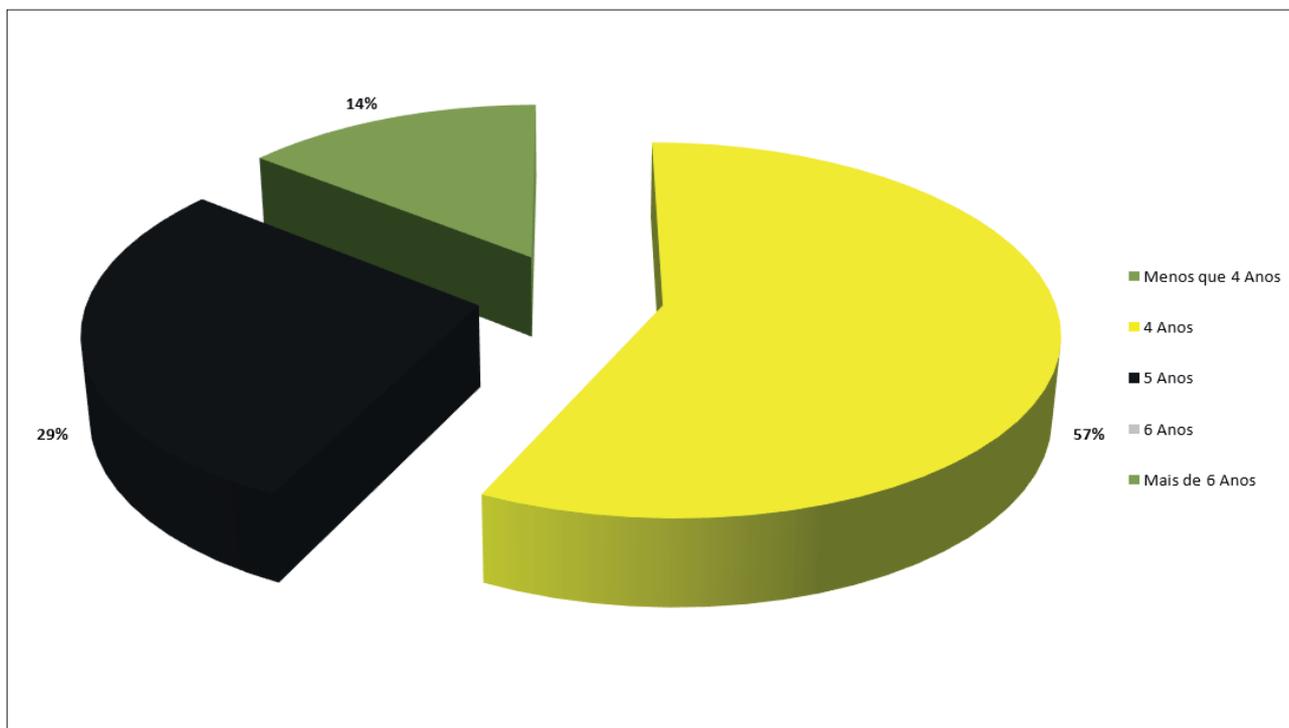


Gráfico 3. Seu estado civil é?

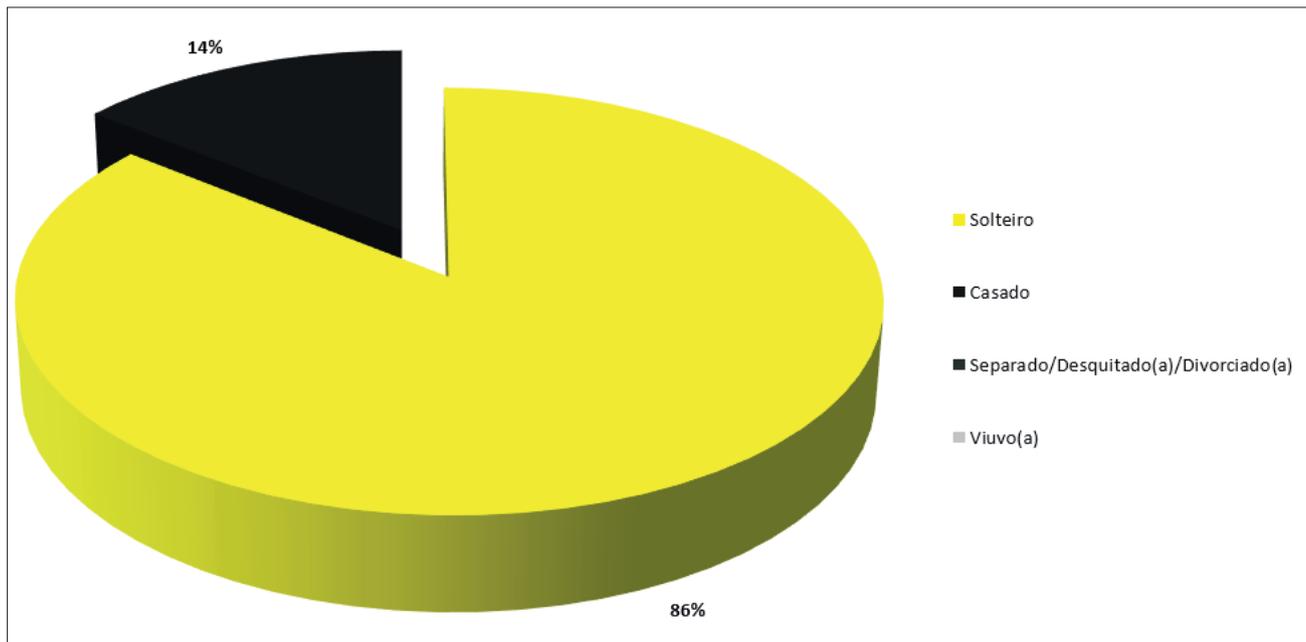


Gráfico 4. Se você já está casado(a), a constituição da sua família é?

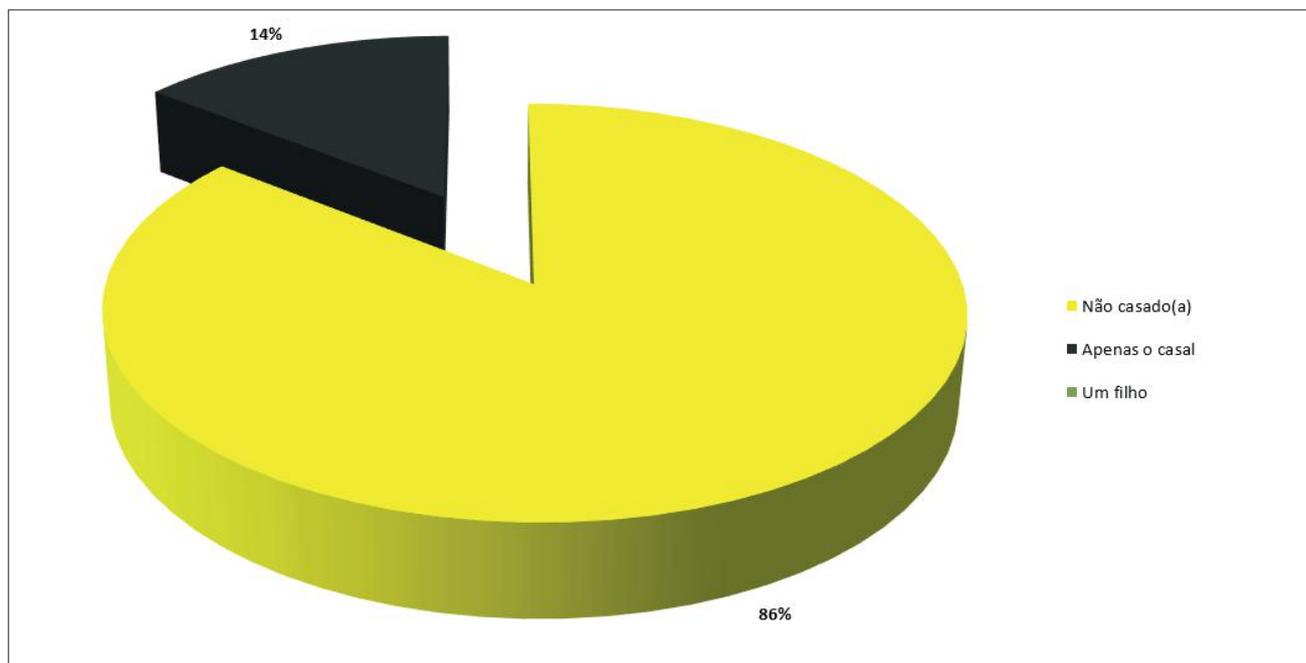


Gráfico 5. Seus filhos, se já em idade escolar estudam...

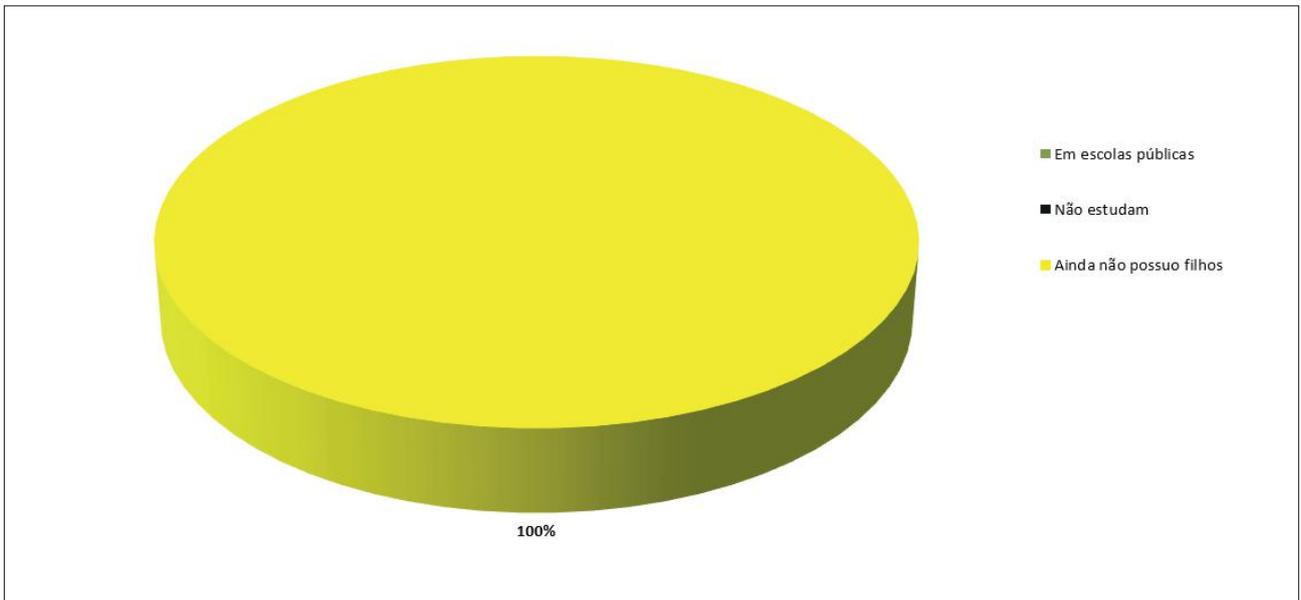


Gráfico 6. Você está satisfeito com a sua opção profissional?

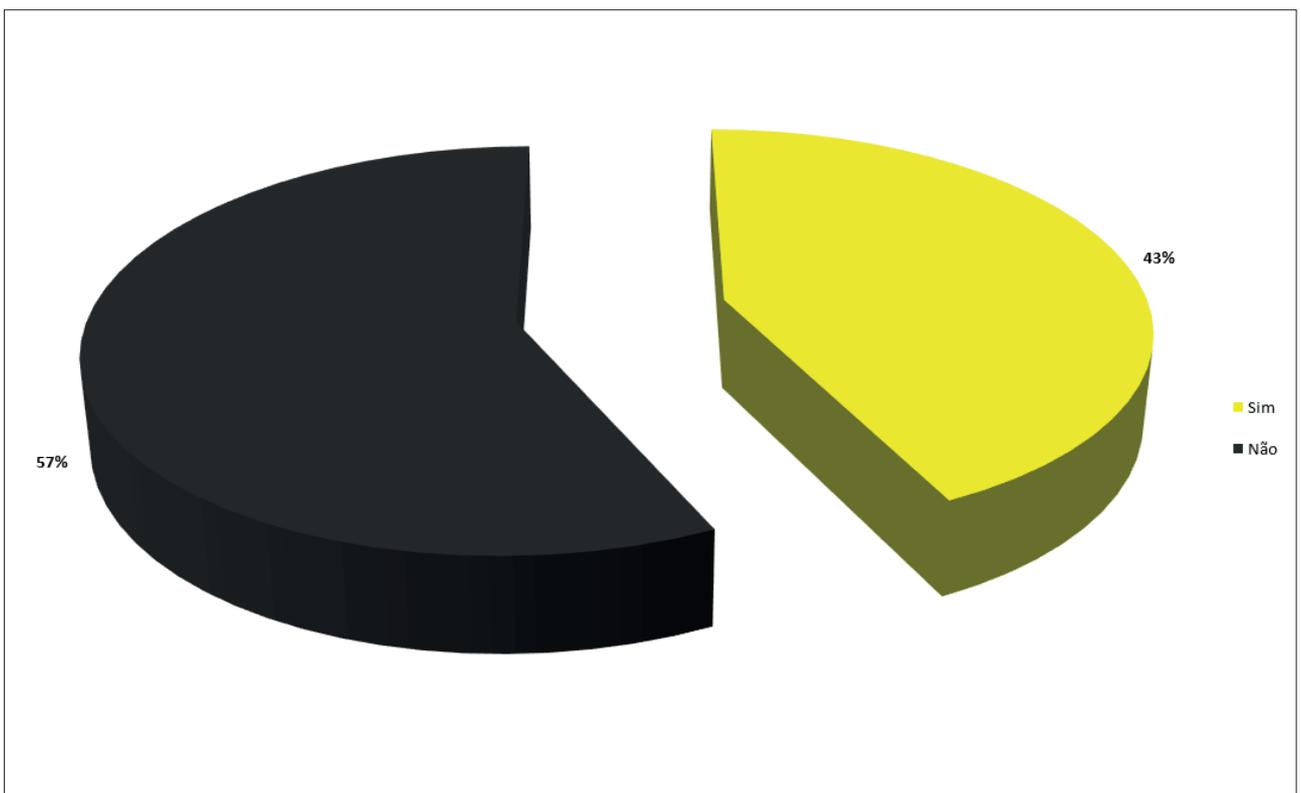


Gráfico 7. O curso de graduação que você concluiu na Unicentro lhe proporcionou?

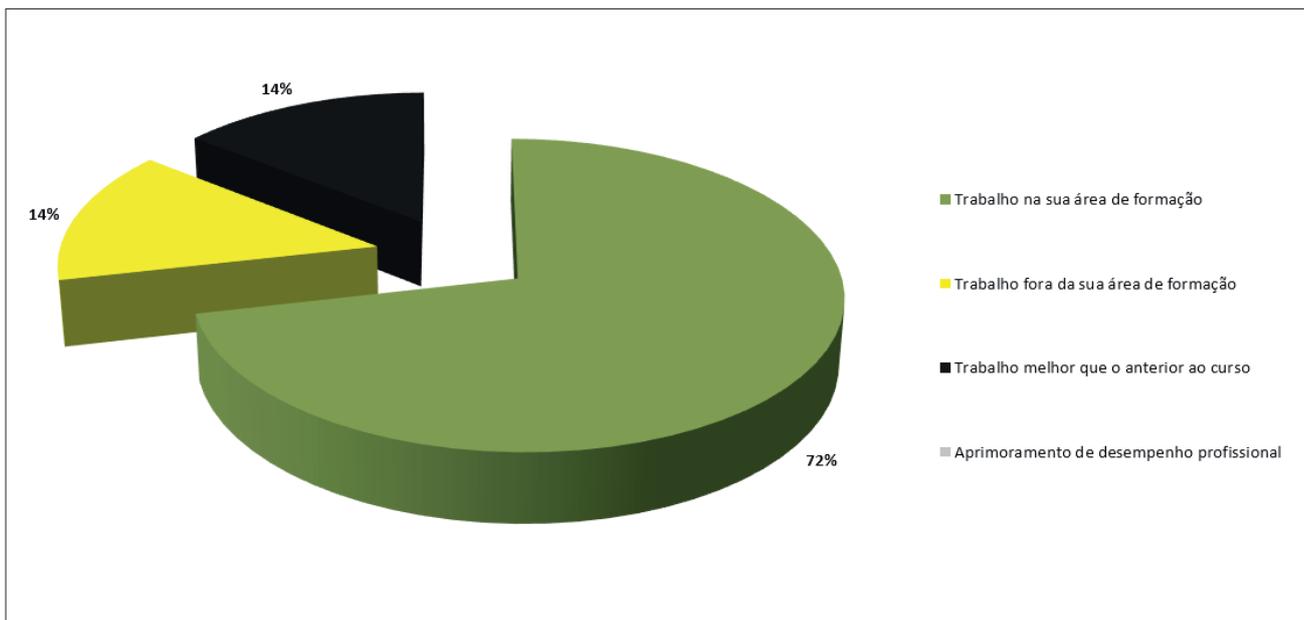


Gráfico 8. Durante o curso você já estava trabalhando?

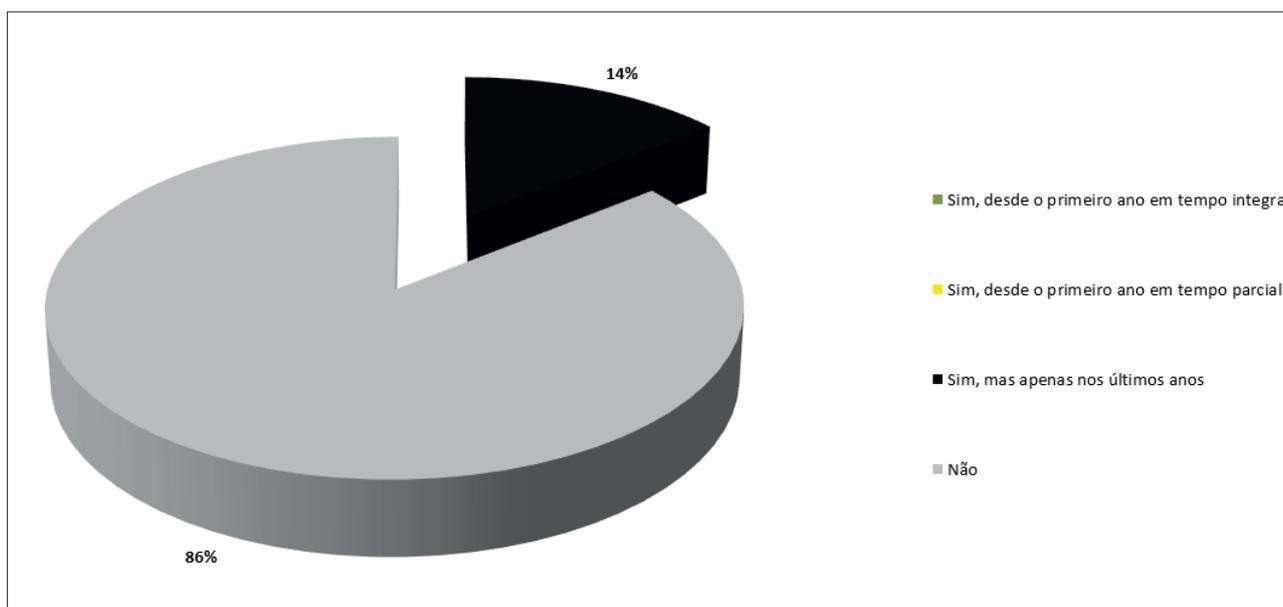


Gráfico 9. Se sim...

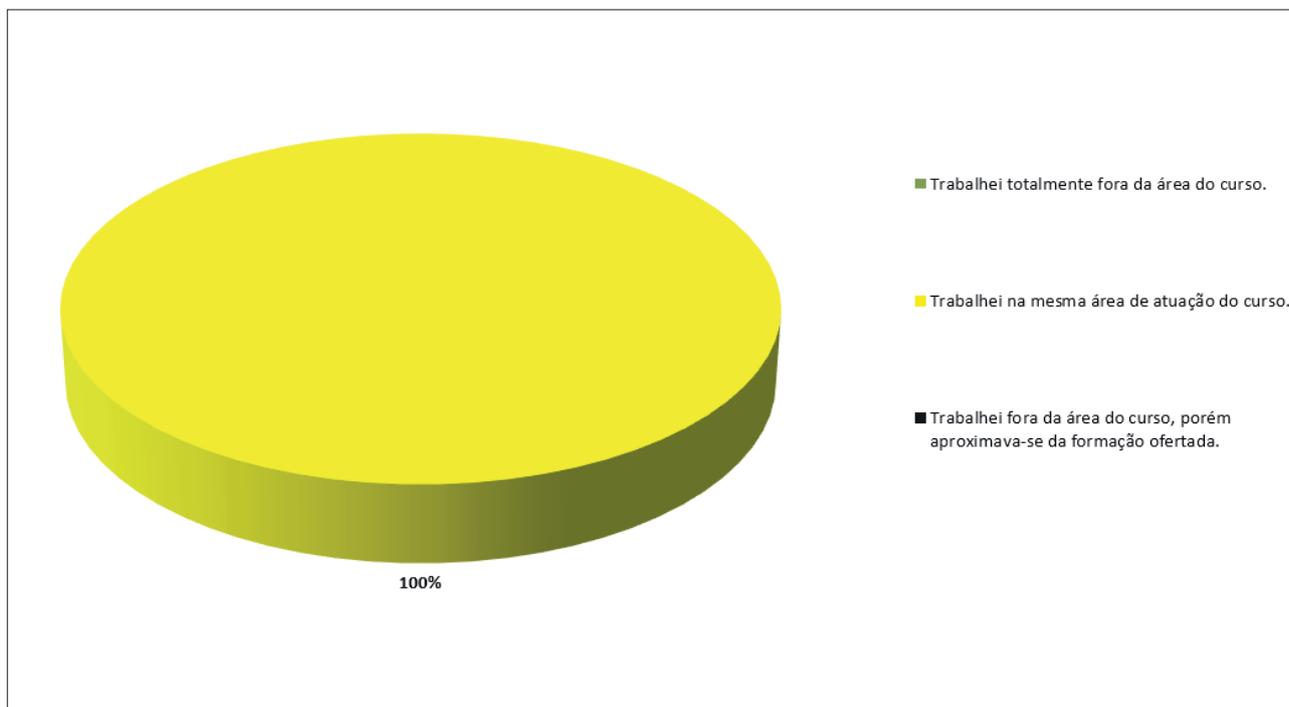
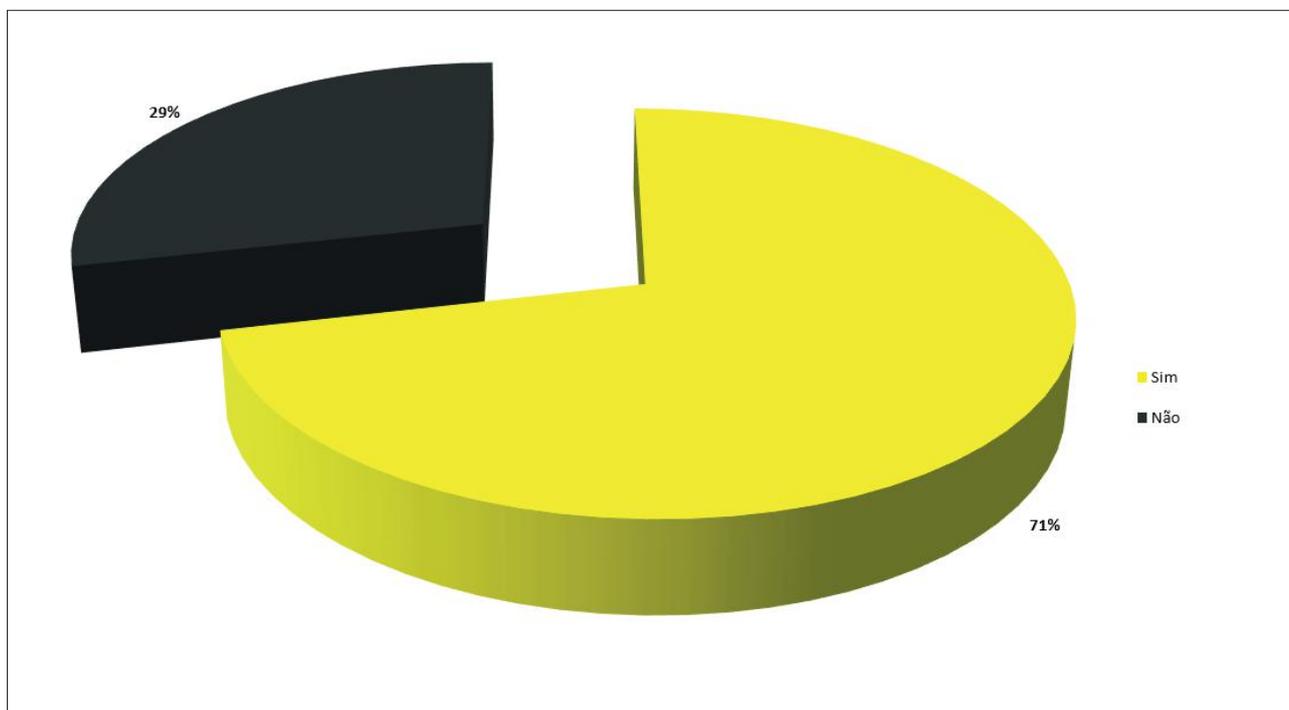


Gráfico 10. O curso em que se formou propiciou base de conhecimento para o acompanhamento tecnológico da sua área?.



Quais áreas você classificaria como forte no curso em que você se formou?

- Química orgânica e analítica
- Físico-química

Quais áreas você melhoraria no curso em que se formou?

- Tecnologia
- Inorgânica
- Didática prática

Gráfico 11. Quanto ao mercado de trabalho, você acredita que seu curso lhe proporcionou uma qualificação?

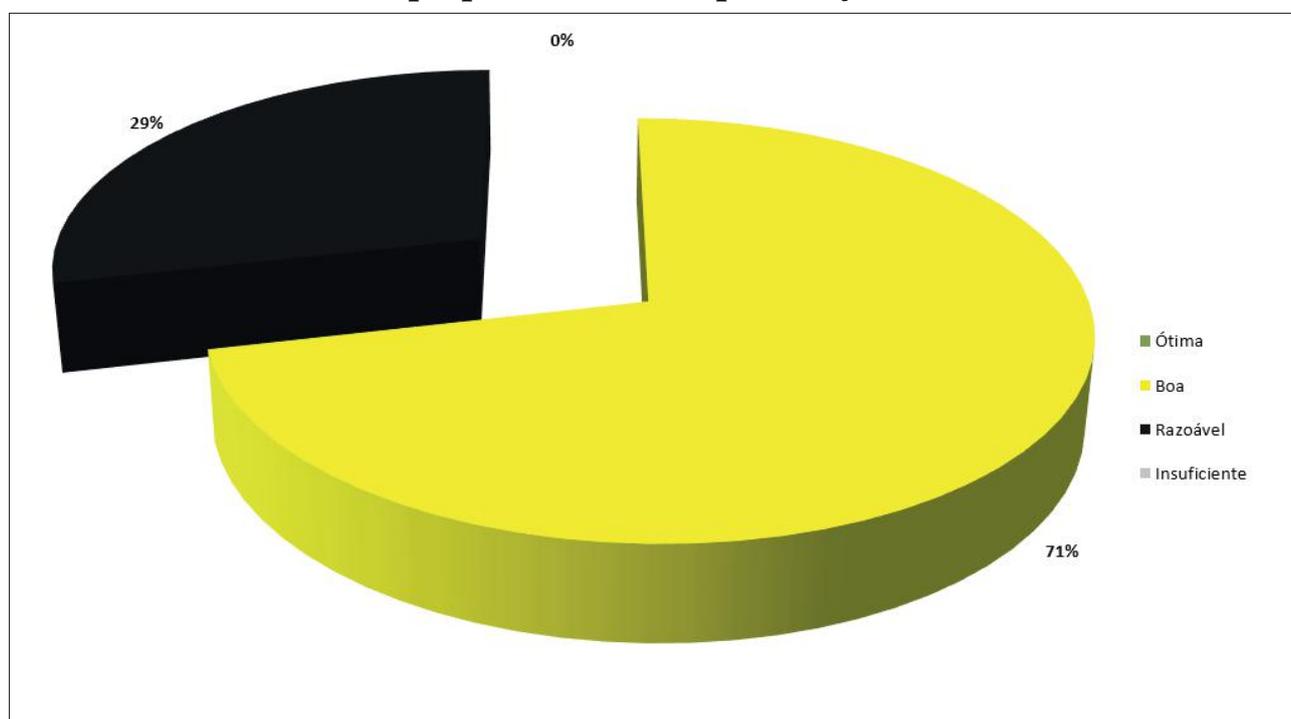
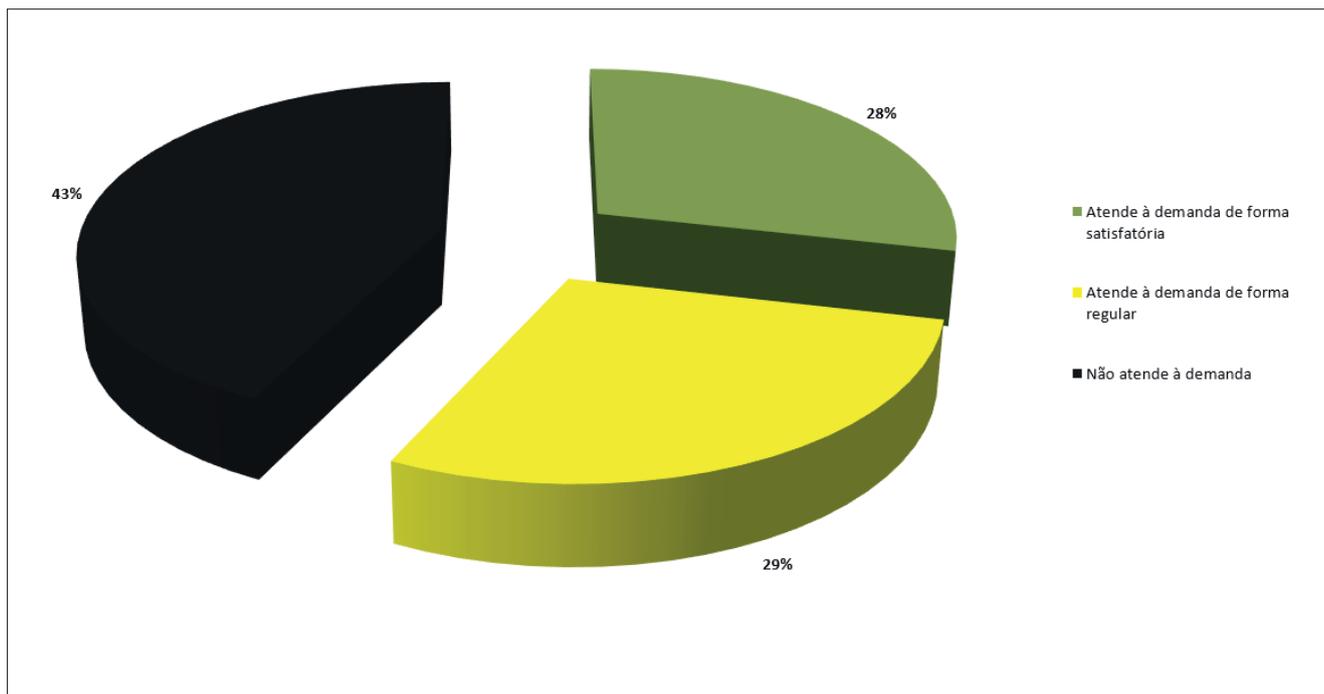


Gráfico 12. Como está o mercado de trabalho na área do curso que você concluiu?



t

Gráfico 13. Você encontrou dificuldades de contratação em sua área de formação?

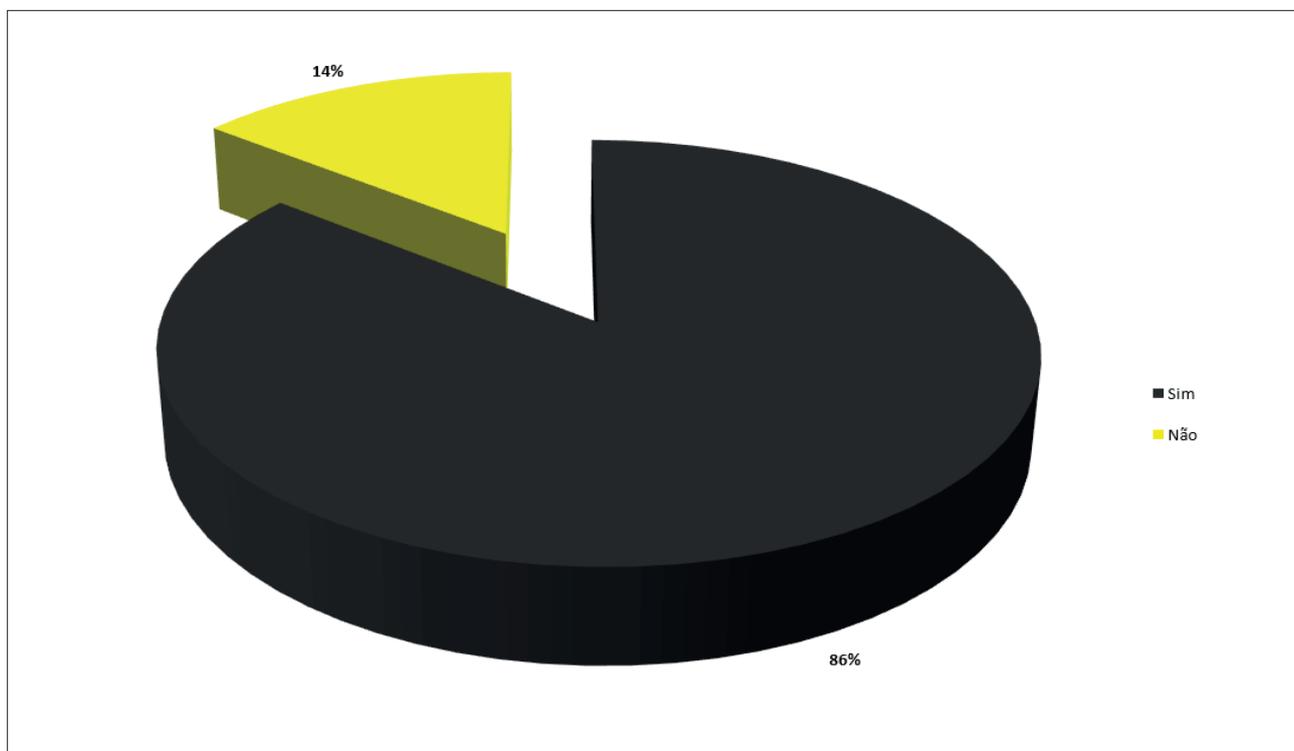


Gráfico 14. Qual a sua participação na vida econômica da família?

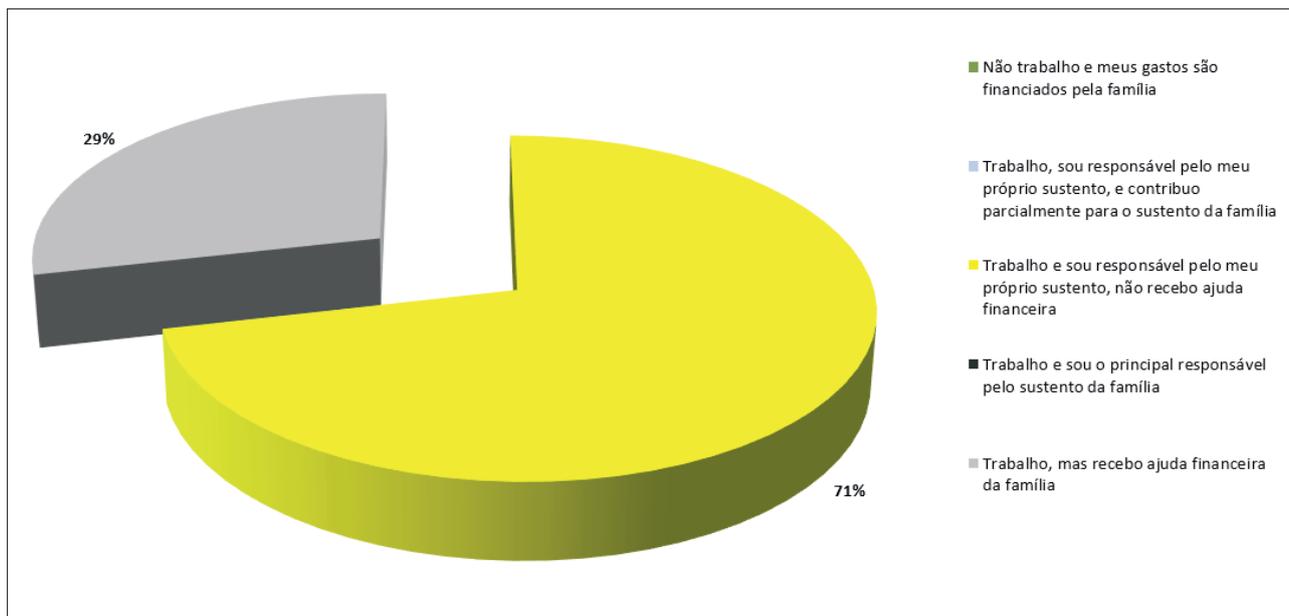
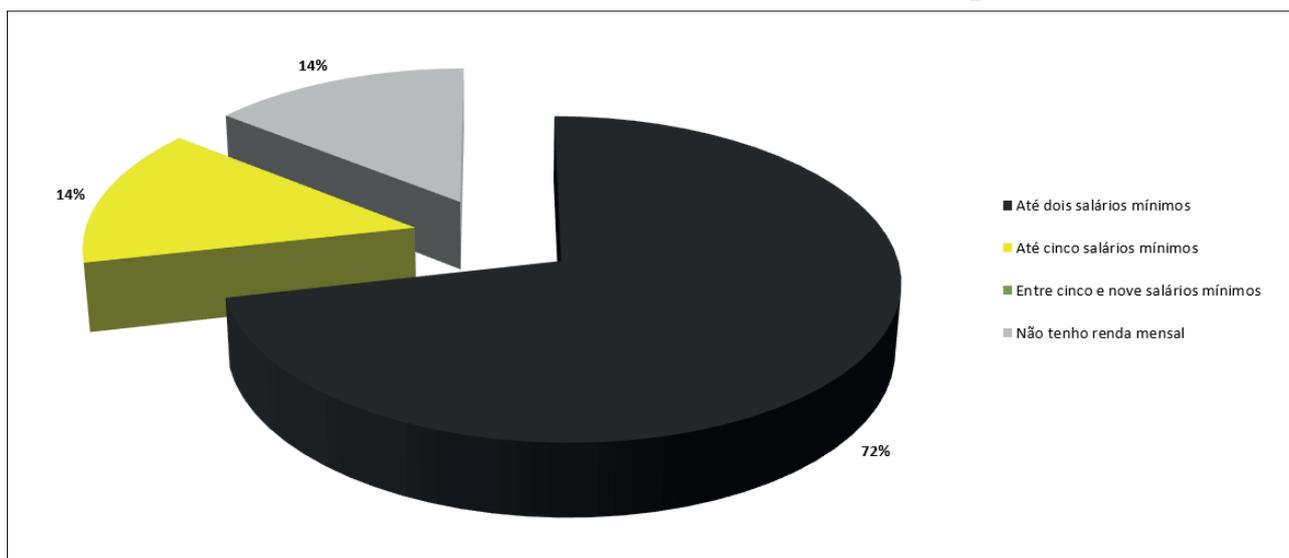


Gráfico 15. A sua faixa salarial atualmente corresponde?



Caso você esteja trabalhando em sua área de formação, quais aspectos de seu curso de graduação não foram adequados às exigências e desafios de seu trabalho?

- Visão macro
- Didática
- Estágio

Gráfico 16. Como forma de atualização profissional, você?

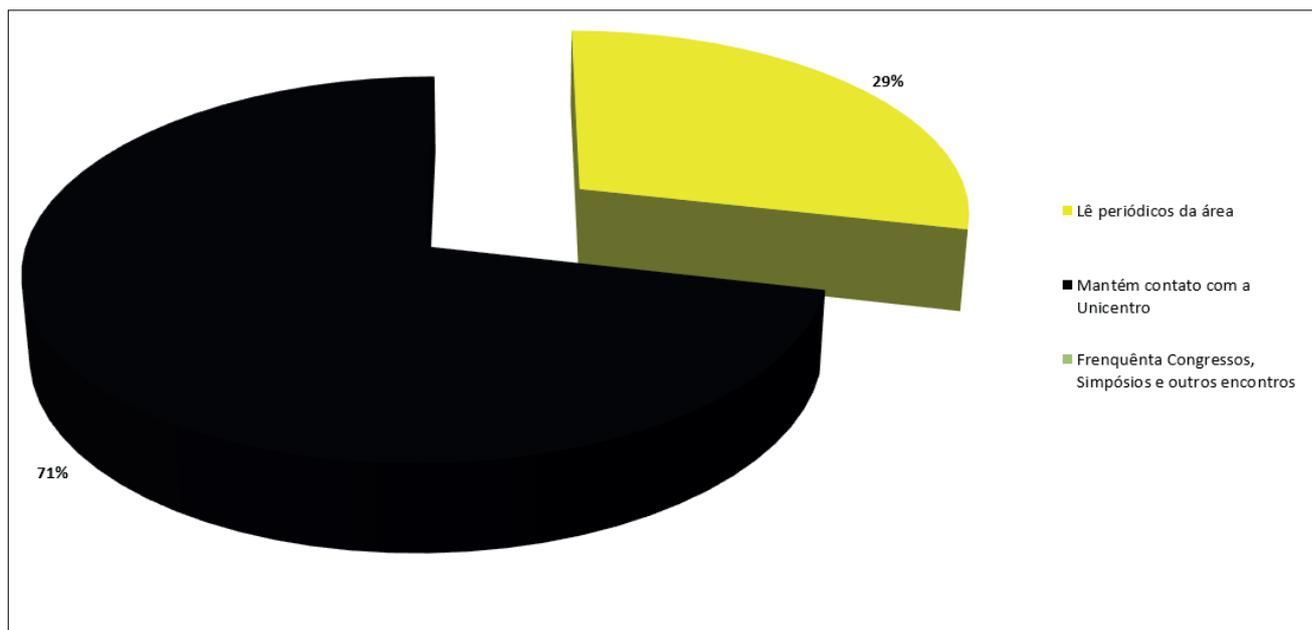
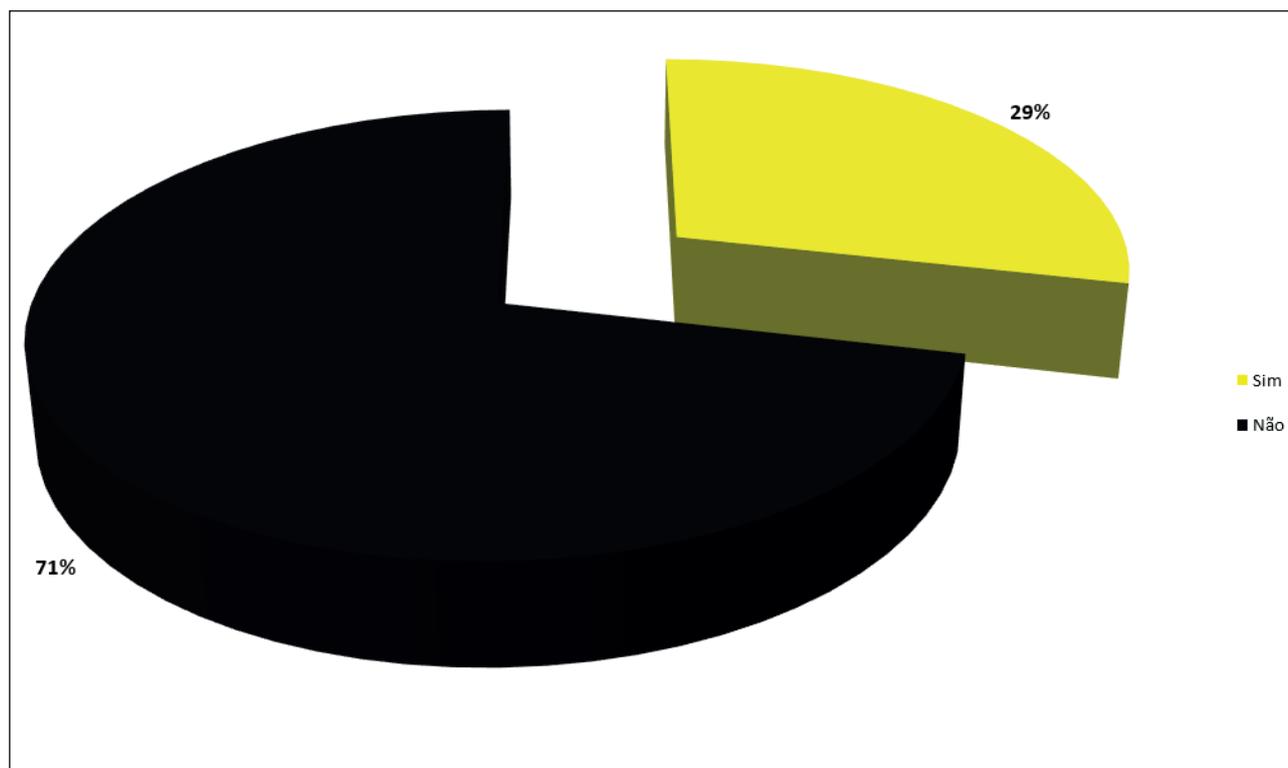


Gráfico 17. Tem participado de eventos científicos em sua área profissional?



Se sim, quais eventos participou?

- Congresso
- Palestras
- Siepe

Gráfico 18. Participa de algum conselho profissional e/ou grupo de pesquisa?

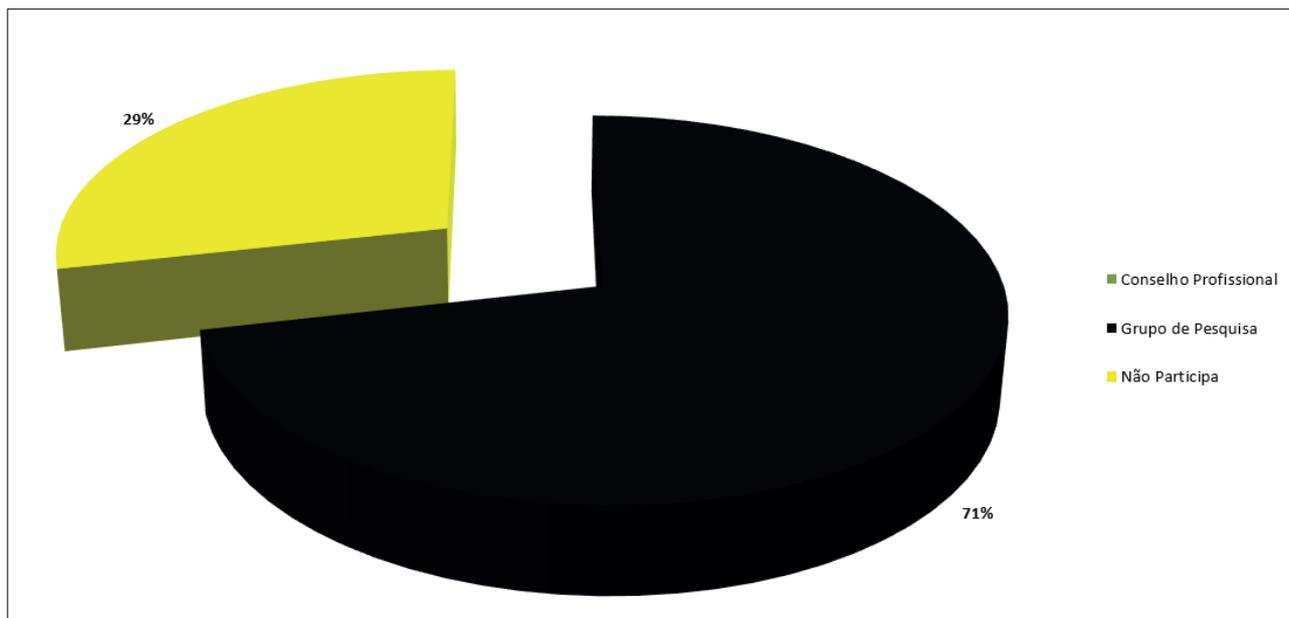


Gráfico 19. Recebeu alguma forma de menção ou de premiação nos últimos três anos?

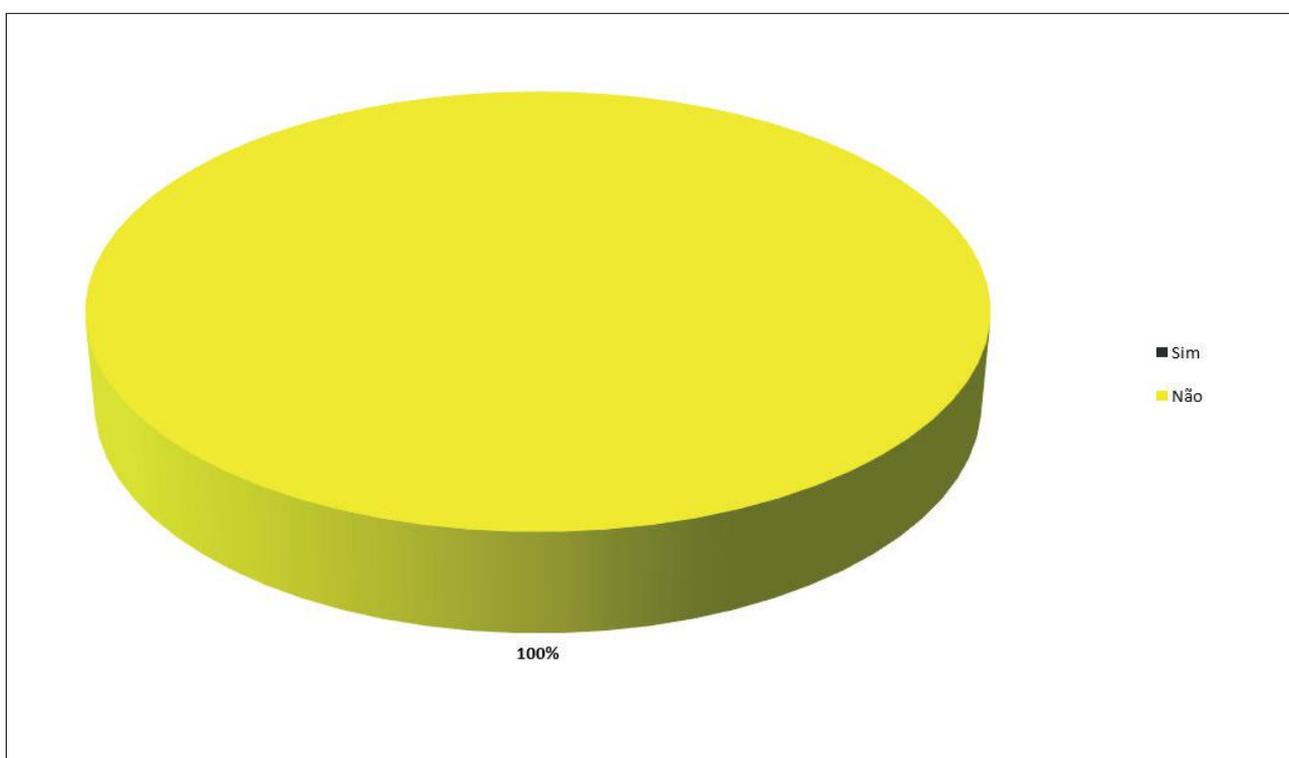


Gráfico 20. Você indicaria a Unicentro a familiares e/ou amigos para graduação e pós-graduação?

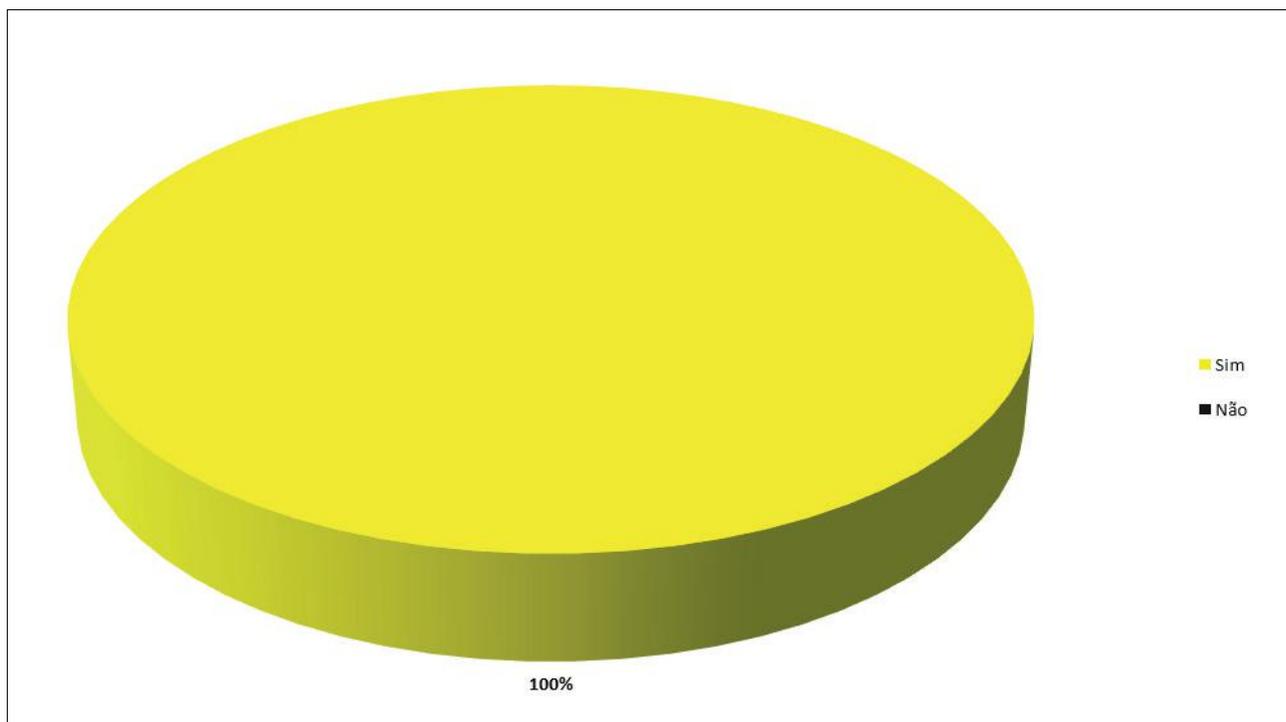
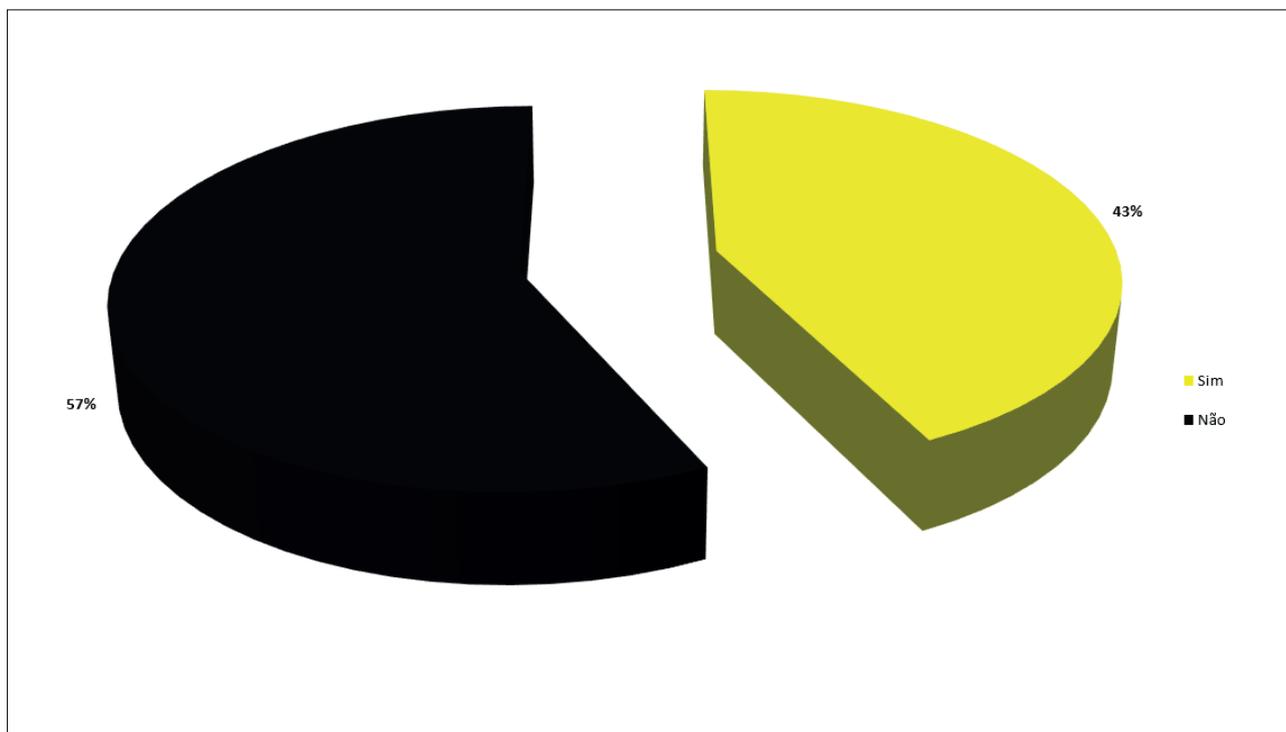


Gráfico 21. Você escolheria a Unicentro para fazer um curso de pós-graduação?



Se sim, qual área você escolheria?

- Educação
- Química Aplicada

Gráfico 22. Você gostaria de receber informações sobre o seu curso?

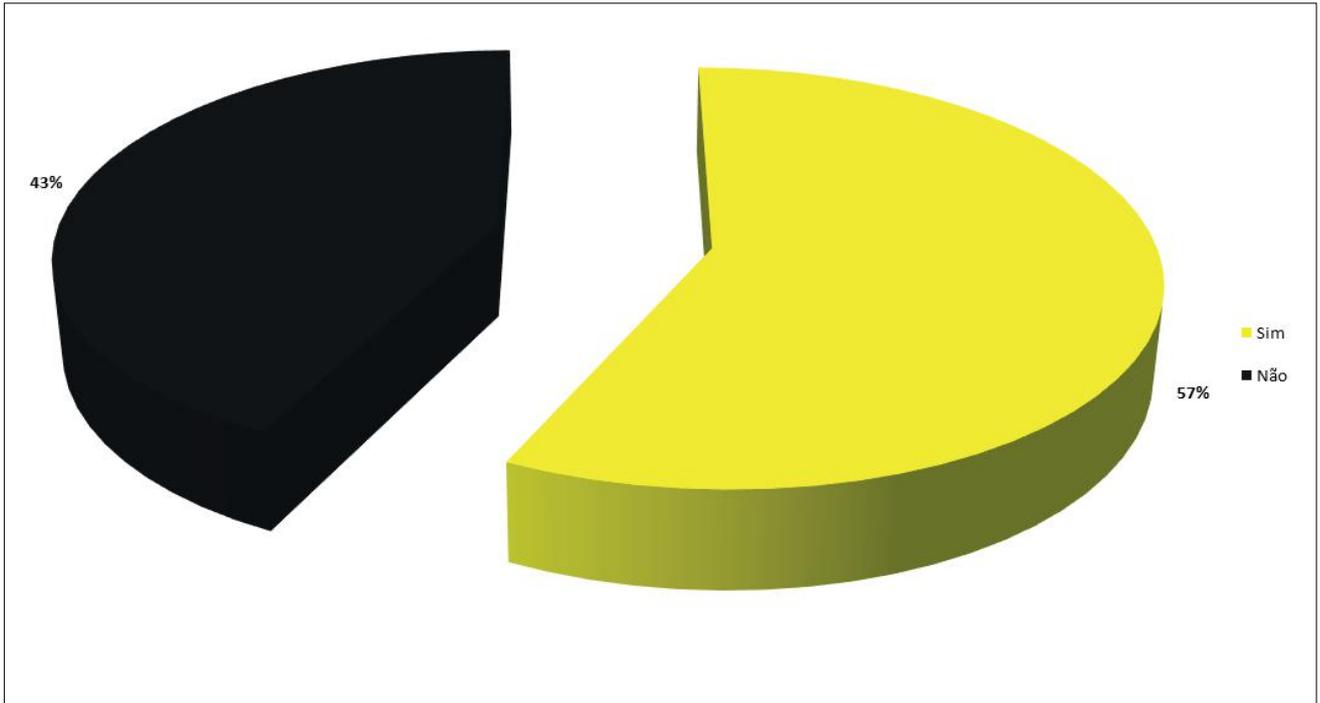


Gráfico 23. Se você pretende continuar estudando, gostaria de cursar?

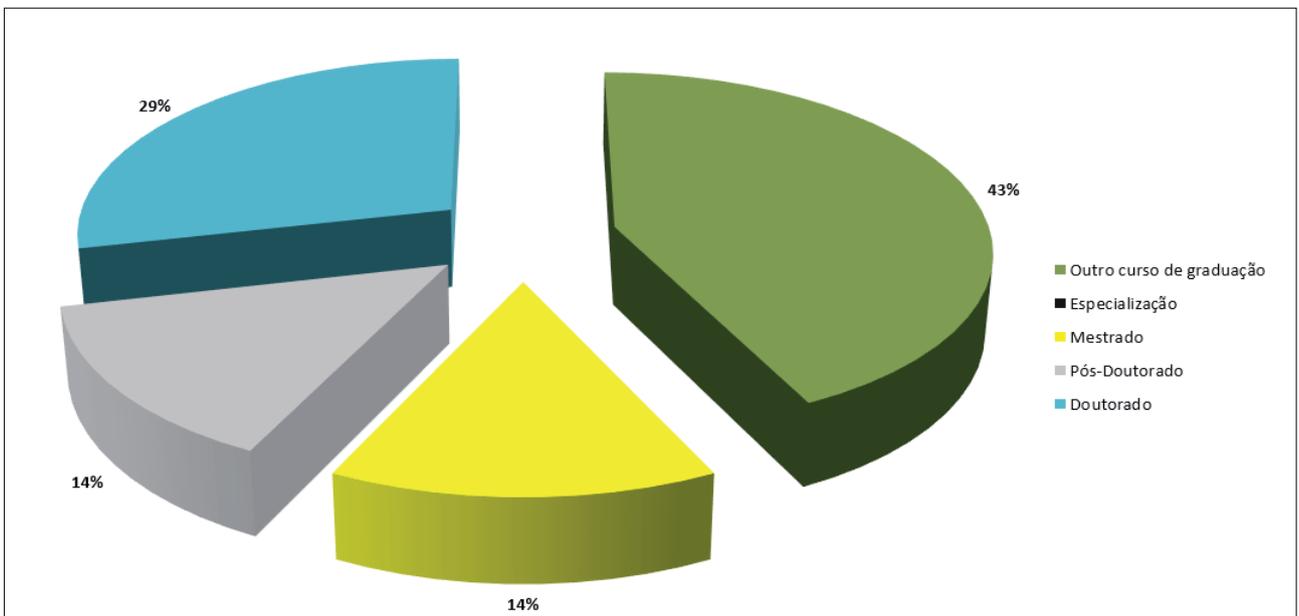


Gráfico 24. Estudar na Unicentro pertence a sua vida?

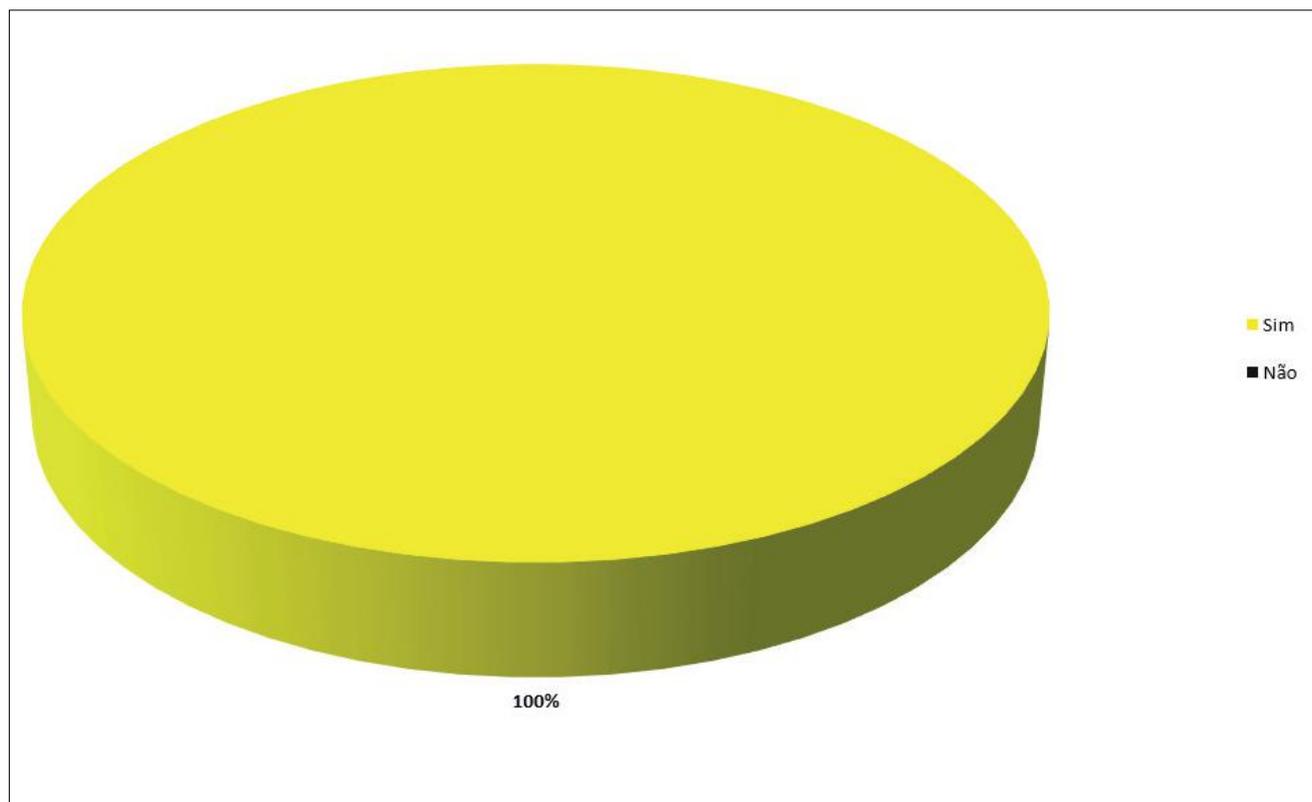


Gráfico 25. Se sim, você conceitua esse pertencimento em...

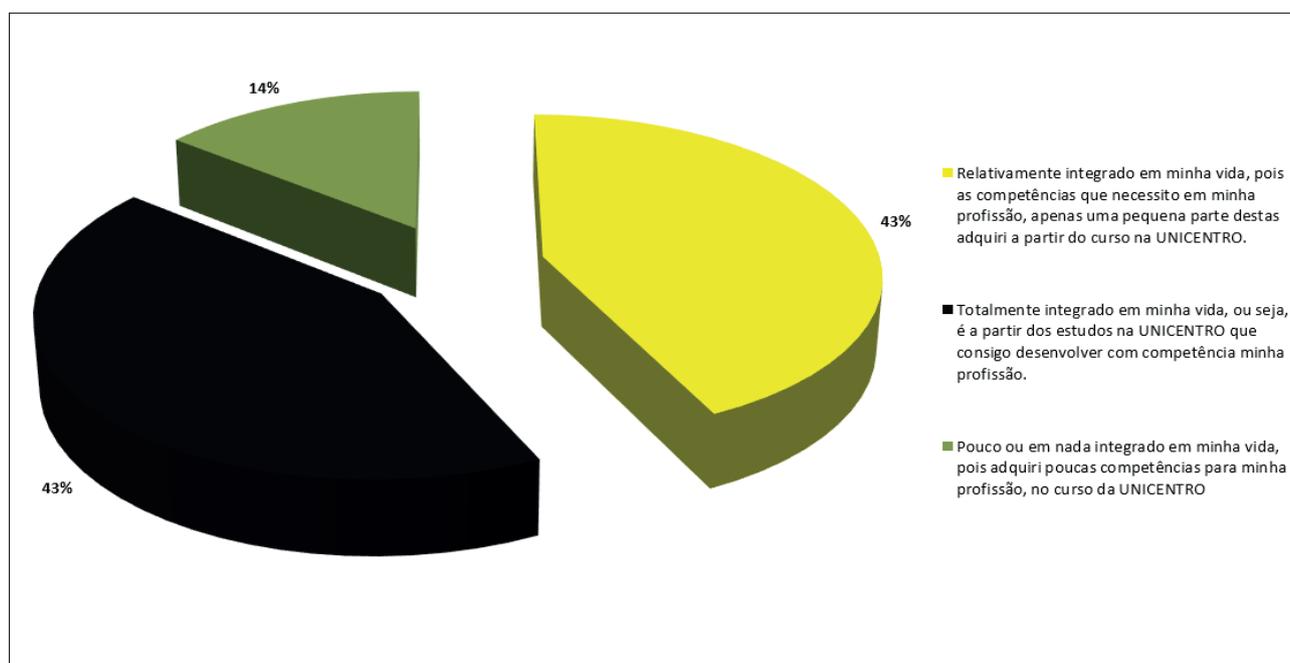


Gráfico 26. A Unicentro me proporcionou, em termos de relações pessoais...

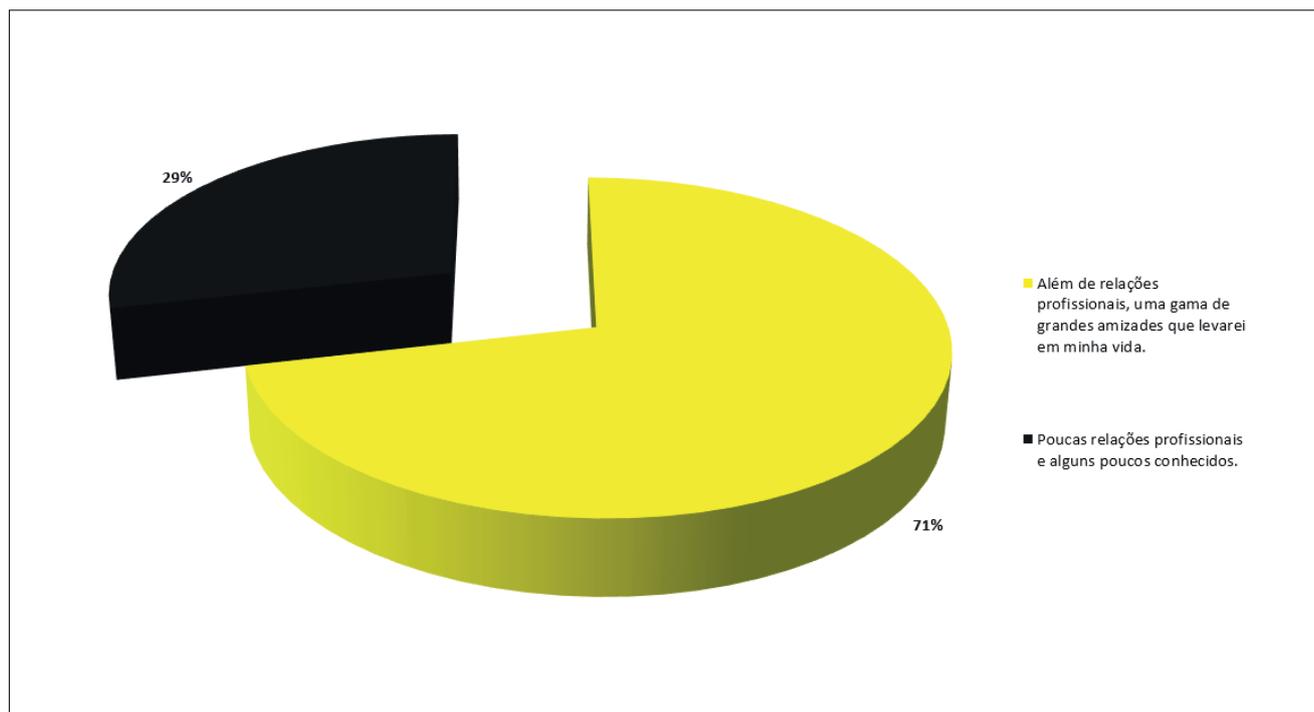


Gráfico 27. Você gostou de estudar na Unicentro?

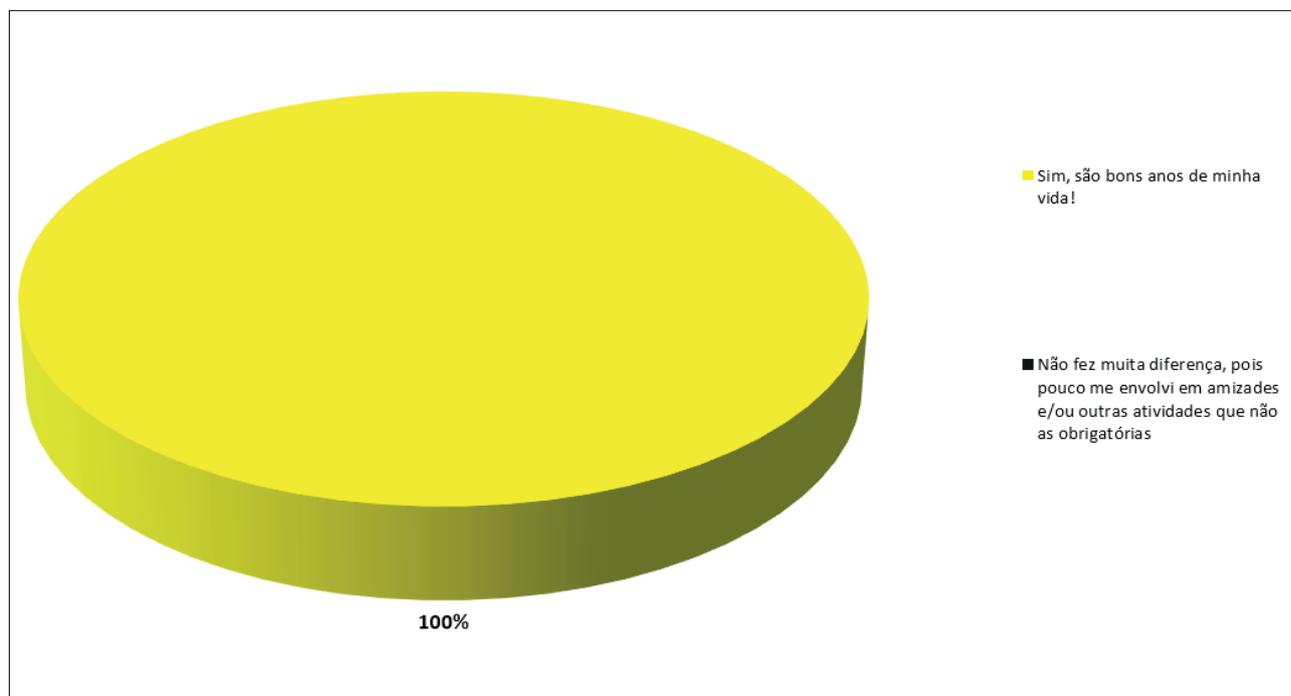
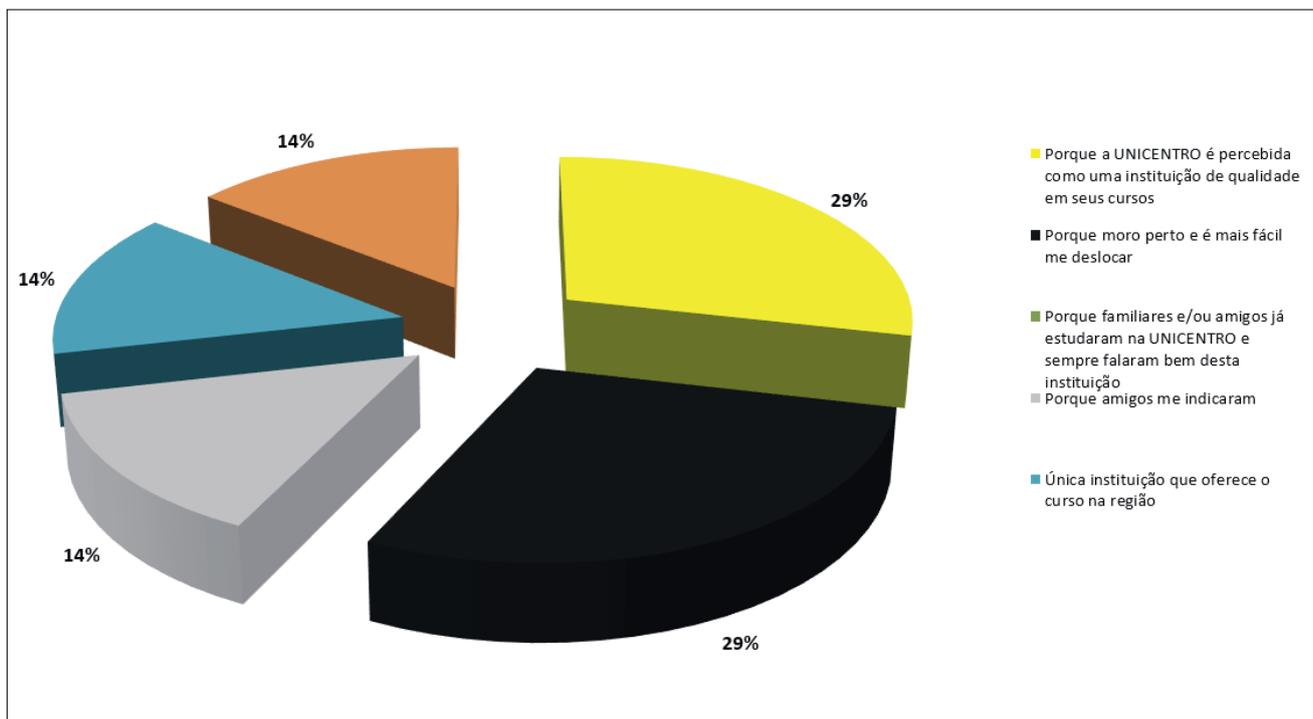


Gráfico 28. Por que você escolheu a Unicentro?



CONSIDERAÇÕES FINAIS

Este exercício nos traz a possibilidade de aproximar os egressos, novamente, ao ambiente universitário, e aprimorar o diálogo “universidade-comunidade”. O relatório nos mostra a inserção de nossos egressos no mercado de trabalho, atuação profissional, anseios de continuidade na vida acadêmica, além de, principalmente, também proporcionar à Universidade a análise e reflexão da qualidade da formação dos nossos cursos. O resultado obtido nessa aplicação será encaminhado ao Departamento Pedagógico responsável, uma vez que a riqueza das informações pode contribuir para o desenvolvimento do curso.

Esta fase deve estar em constante evolução para acompanhar as transformações da realidade social e do mercado de trabalho, pois essa dinâmica exige da universidade, e de seus cursos, novas posturas frente às mudanças regionais, nacionais e mundiais.

1																													
1		3		4		11		12		19		20		21		22		23		24		25		26		27			
H		Li		Be		Na		Mg		K		Ca		Sc		Ti		V		Cr		Mn		Fe		Co			
Hydrogen		Lithium		Beryllium		Sodium		Magnesium		Potassium		Calcium		Scandium		Titanium		Vanadium		Chromium		Manganese		Iron		Cobalt			
1s ¹		2s ¹		2s ²		3s ¹		3s ²		4s ¹		4s ²		3d ¹ 4s ²		3d ² 4s ²		3d ³ 4s ²		3d ⁴ 4s ²		3d ⁵ 4s ²		3d ⁶ 4s ²		3d ⁷ 4s ²			
1.0079		6.941		9.012		22.99		24.31		39.10		40.08		44.96		47.87		50.94		52.00		54.96		55.84		58.93			
↓		↓		↓		↓		↓		↓		↓		↓		↓		↓		↓		↓		↓		↓			
2																													
3		4		11		12		19		20		37		38		39		40		41		42		43		44		45	
Li		Be		Na		Mg		K		Ca		Rb		Sr		Y		Zr		Nb		Mo		Tc		Ru		Rh	
Lithium		Beryllium		Sodium		Magnesium		Potassium		Calcium		Rubidium		Strontium		Yttrium		Zirconium		Niobium		Molybdenum		Technetium		Ruthenium		Rhodium	
2s ¹		2s ²		3s ¹		3s ²		4s ¹		4s ²		5s ¹		5s ²		4d ¹ 5s ²		4d ² 5s ²		4d ³ 5s ²		4d ⁴ 5s ²		4d ⁵ 5s ²		4d ⁶ 5s ²		4d ⁷ 5s ²	
6.941		9.012		22.99		24.31		39.10		40.08		85.47		87.62		88.91		91.22		92.91		95.94		(99)		101.07		102.91	
3																													
5		6		7		8		9		10		11		12		13		14		15		16		17		18			
Cr		Mn		Fe		Co		Ni		Cu		Zn		Ga		Ge		As		Se		Br		Kr		Rb		Sr	
Chromium		Manganese		Iron		Cobalt		Nickel		Copper		Zinc		Gallium		Germanium		Arsenic		Selenium		Bromine		Krypton		Rubidium		Strontium	
24		25		26		27		28		29		30		31		32		33		34		35		36		37		38	
Atomic number (number of protons)		Atomic weight [amu] (molar mass [g/mol])		Crystal structure of the metallic elements at room temperature		Radioactivity		Name		Electron configuration		or physical state		gas		liquid		solid											
↓		↓		↓		↓		↓		↓		↓		↓		↓		↓		↓		↓		↓		↓		↓	
4																													
55		56		57-71		72		73		74		75		76		77		78		79		80		81		82		83	
Cs		Ba		Lanthanides		Hf		Ta		W		Re		Os		Ir		Pt		Au		Hg		Tl		Pb		Bi	
Caesium		Barium		Lanthanum		Hafnium		Tantalum		Tungsten		Rhenium		Osmium		Iridium		Platinum		Gold		Mercury		Thallium		Lead		Bismuth	
6s ¹		6s ²		5d ¹ 6s ²		5d ² 6s ²		5d ³ 6s ²		5d ⁴ 6s ²		5d ⁵ 6s ²		5d ⁶ 6s ²		5d ⁷ 6s ²		5d ⁸ 6s ²		5d ⁹ 6s ²		5d ¹⁰ 6s ²		6s ²		6p ¹		6p ²	
132.91		137.33		138.91		178.49		180.95		183.84		186.21		190.23		192.22		195.08		196.97		200.59		204.38		208.98		209.99	
5																													
87		88		89-103		104		105		106		107		108		109		110		111		112		113		114		115	
Fr		Ra		Actinides		Rf		Db		Sg		Bh		Hs		Mt		Ds		Dt		Dz		Ts		Og			
Francium		Radium		Actinium		Rutherfordium		Dubnium		Seaborgium		Bohrium		Hassium		Meitnerium		Darmstadtium		Tennessine		Oganesson		Livermorium		Moscovium		Nihonium	
7s ¹		7s ²		6d ¹ 7s ²		6d ² 7s ²		6d ³ 7s ²		6d ⁴ 7s ²		6d ⁵ 7s ²		6d ⁶ 7s ²		6d ⁷ 7s ²		6d ⁸ 7s ²		6d ⁹ 7s ²		6d ¹⁰ 7s ²		7s ²		7p ¹		7p ²	
(223)		(226)		(227)		(263)		(262)		(266)		(264)		(269)		(268)		(271)		(274)		(277)		(285)		(286)		(289)	
6																													
57		58		59		60		61		62		63		64		65		66		67		68		69		70		71	
La		Ce		Pr		Nd		Pm		Sm		Eu		Gd		Tb		Dy		Ho		Er		Tm		Yb		Lu	
Lanthanum		Cerium		Praseodymium		Neodymium		Promethium		Samarium		Europium		Gadolinium		Terbium		Dysprosium		Holmium		Erbium		Thulium		Ytterbium		Lutetium	
5d ¹ 6s ²		4f ¹ 5d ¹ 6s ²		4f ² 6s ²		4f ⁴ 6s ²		4f ⁵ 6s ²		4f ⁶ 6s ²		4f ⁷ 6s ²		4f ⁷ 5d ¹ 6s ²		4f ⁹ 6s ²		4f ¹⁰ 6s ²		4f ¹¹ 6s ²		4f ¹² 6s ²		4f ¹³ 6s ²		4f ¹⁴ 6s ²		4f ¹⁴ 5d ¹ 6s ²	
138.91		140.12		140.91		144.24		(145)		150.36		151.96		157.25		162.50		164.93		167.26		171.95		174.97		177.05		178.49	
7																													
89		90		91		92		93		94		95		96		97		98		99		100		101		102		103	
Ac		Th		Pa		U		Np		Pu		Am		Cm		Bk		Cf		Es		Fm		Md		No		Lr	
Actinium		Thorium		Protactinium		Uranium		Neptunium		Plutonium		Americium		Curium		Berkelium		Californium		Einsteinium		Fermium		Mendelevium		Nobelium		Lawrencium	
6d ¹ 7s ²		6d ² 7s ²		5f ² 6d ¹ 7s ²		5f ³ 6d ¹ 7s ²		5f ⁴ 6d ¹ 7s ²		5f ⁶ 6d ¹ 7s ²		5f ⁷ 6d ¹ 7s ²		5f ⁷ 7s ²		5f ⁷ 7s ²		5f ⁷ 7s ²		5f ⁷ 7s ²		5f ⁷ 7s ²		5f ⁷ 7s ²		5f ⁷ 7s ²		5f ⁷ 7s ²	
(227)		232.04		231.04		238.03		(237)		(244)		(243)		(247)		(251)		(252)		(257)		(261)		(265)		(269)		(273)	

Alkali metals

Alkaline earth metals

Transition metals