

Gr 9 Science

Question 1

- 1.1) He
- 1.2) A/
- 1.3) Au
- 1.4) Br
- 1.5) K
- 1.6) Mg
- 1.7) Be
- 1.8) Fe
- 1.9) Li
- 1.10) Sn

Question 2

- 2.1) Carbon
- 2.2) Nitrogen
- 2.3) Sulfur
- 2.4) Phosphorus
- 2.5) Copper
- 2.6) Silver
- 2.7) Mercury
- 2.8) Uranium
- 2.9) Oxygen
- 2.10) Sodium
- 2.11) Chlorine
- 2.12) Calcium
- 2.13) Zinc
- 2.14) Tin
- 2.15) Lead

Question 3

- 3.1) Ion: It is an atom of an element that has lost one or a few electrons.
- 3.2) Cation: It's an ion that gained one or a few electrons.

Question 4

- 4.1) NH_3
- 4.2) HCl
- 4.3) CaCO_3
- 4.4) NaOH

Question 5

5.1) d

5.2) b

Question 6

6.1.1) Ca

6.1.2) Na

6.1.3) P

6.1.4) Hg

6.2)

6.2.1) CO₂

6.2.2) KMNO₃

6.2.3) HC/

6.2.4) CaCO₃

Question 7

7.1) Natriumsulfied

7.2) Magnesiumchloried

7.3) 4 Molekules kalsiumkarbonaat

7.4) Silwernitraat

7.5) Swaelsuur

Question 8

8.1) MgF₂

8.2) ~~Al~~C₃

8.3) K₂O

8.4) ~~As~~₂S₃

8.5) (NH₄)₂CO₃

Question 9

4CaCO₃

9.1.1) 4 (1 + 1 + 3) = 20 atoms

9.1.2) 4 Ca + ions

9.1.3) 4 CO₃ 2 ions

9.1.4) Carbonate ion

3 (NH₄)₂ SO₄

9.2.1) $3 (2 (1 + 4) + 1 + 4) = 3 (15) = 45$ atoms

9.2.2) 6 NH₄⁺ ions

9.2.3) 3 SO₄²⁻ ions

9.2.4) Ammonium ion