

Вариант 1. (Е.Б. Голушкова «Сборник задач и упражнений по общей химии» 2019 г.)

К рубежной №1 (10 задач)

Классификация и номенклатура неорганических соединений (1, 32); Стехиометрические расчеты (68, 81); ОВР (98, 112); Основы химической термодинамики (406, 465). Кинетика (546); Химическое равновесие (480);

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 1!

К рубежной №2 (10 задач)

Способы выражения концентрации растворов (164, 202); Растворы неэлектролитов (688, 734); Растворы электролитов (771) Ионообменные реакции и гидролиз солей (785, 800); Гальванические элементы (595); Электролиз (636); Коррозия металлов (654).

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной №2!

Вариант 2. (Е.Б. Голушкова «Сборник задач и упражнений по общей химии» 2019 г.)

К рубежной №1 (10 задач)

Классификация и номенклатура неорганических соединений (2, 33); Стехиометрические расчеты (63, 82); ОВР (99, 115); Основы химической термодинамики (407, 436). Кинетика (524); Химическое равновесие (470);

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 1!

К рубежной №2 (10 задач)

Способы выражения концентрации растворов (128, 179); Растворы неэлектролитов (734); Растворы электролитов (735, 761) Ионообменные реакции и гидролиз солей (786, 801); Гальванические элементы (588); Электролиз (625); Коррозия металлов (655).

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 2!

Вариант 3. (Е.Б. Голушкова «Сборник задач и упражнений по общей химии» 2019 г.)

К рубежной №1 (10 задач)

Классификация и номенклатура неорганических соединений (3, 34); Стехиометрические расчеты (64, 83); ОВР (100, 116); Основы химической термодинамики (408, 437). Кинетика (525); Химическое равновесие (471);

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 1!

К рубежной №2 (10 задач)

Способы выражения концентрации растворов (129, 180); Растворы неэлектролитов (690, 733); Растворы электролитов (737) Ионообменные реакции и гидролиз солей (787, 802); Гальванические элементы (589); Электролиз (626); Коррозия металлов (656).

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 2!

Вариант 4. (Е.Б. Голушкова «Сборник задач и упражнений по общей химии» 2019 г.)

К рубежной №1 (10 задач)

Классификация и номенклатура неорганических соединений (4, 35); Стехиометрические расчеты (65, 84); ОВР (101, 117); Основы химической термодинамики (409, 438). Кинетика (526); Химическое равновесие (472);

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 1!

К рубежной №2 (10 задач)

Способы выражения концентрации растворов (130, 181); Растворы неэлектролитов (691); Растворы электролитов (737, 752) Ионообменные реакции и гидролиз солей (788, 803); Гальванические элементы (590); Электролиз (627); Коррозия металлов (657).

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 2!

Вариант 5. (Е.Б. Голушкова «Сборник задач и упражнений по общей химии» 2019 г.)

К рубежной №1 (10 задач)

Классификация и номенклатура неорганических соединений (5, 36); Стехиометрические расчеты (66, 85); ОВР (102, 117); Основы химической термодинамики (410, 439). Кинетика (527); Химическое равновесие (473);

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 1!

К рубежной №2 (10 задач)

Способы выражения концентрации растворов (131, 182); Растворы неэлектролитов (700, 730); Растворы электролитов (750) Ионообменные реакции и гидролиз солей (790, 804); Гальванические элементы (591); Электролиз (628); Коррозия металлов (658).

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 2!

Вариант 6. (Е.Б. Голушкова «Сборник задач и упражнений по общей химии» 2019 г.)

К рубежной №1 (10 задач)

Классификация и номенклатура неорганических соединений (6, 37); Стехиометрические расчеты (67, 86); ОВР (103, 118); Основы химической термодинамики (411, 440). Кинетика (528); Химическое равновесие (474);

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 1!

К рубежной №2 (10 задач)

Способы выражения концентрации растворов (132, 183); Растворы неэлектролитов (715); Растворы электролитов (740, 761) Ионообменные реакции и гидролиз солей (791, 805); Гальванические элементы (592); Электролиз (629); Коррозия металлов (659).

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 2!

Вариант 7. (Е.Б. Голушкова «Сборник задач и упражнений по общей химии» 2019 г.)

К рубежной №1 (10 задач)

Классификация и номенклатура неорганических соединений (7, 38); Стехиометрические расчеты (68, 87); ОВР (104, 119); Основы химической термодинамики (412, 441). Кинетика (529); Химическое равновесие (475);

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 1!

К рубежной №2 (10 задач)

Способы выражения концентрации растворов (133, 184); Растворы неэлектролитов (716, 732); Растворы электролитов (800) Ионообменные реакции и гидролиз солей (792, 806); Гальванические элементы (593); Электролиз (630); Коррозия металлов (670).

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 2!

Вариант 8. (Е.Б. Голушкова «Сборник задач и упражнений по общей химии» 2019 г.)

К рубежной №1 (10 задач)

Классификация и номенклатура неорганических соединений (8, 39); Стехиометрические расчеты (69, 88); ОВР (105, 120); Основы химической термодинамики (413, 442). Кинетика (530); Химическое равновесие (476);

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 1!

К рубежной №2 (10 задач)

Способы выражения концентрации растворов (134, 185); Растворы неэлектролитов (692); Растворы электролитов (742, 761) Ионообменные реакции и гидролиз солей (793, 807); Гальванические элементы (594); Электролиз (631); Коррозия металлов (671).

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 2!

Вариант 9. (Е.Б. Голушкова «Сборник задач и упражнений по общей химии» 2019 г.)

К рубежной №1 (10 задач)

Классификация и номенклатура неорганических соединений (9, 40); Стехиометрические расчеты (70, 89); ОВР (106, 121); Основы химической термодинамики (414, 443). Кинетика (531); Химическое равновесие (477);

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 1!

К рубежной №2 (10 задач)

Способы выражения концентрации растворов (135, 186); Растворы неэлектролитов (693, 705); Растворы электролитов (753) Ионообменные реакции и гидролиз солей (794, 808); Гальванические элементы (595); Электролиз (632); Коррозия металлов (672).

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной №2!

Вариант 10. (Е.Б. Голушкова «Сборник задач и упражнений по общей химии» 2019 г.)

К рубежной №1 (10 задач)

Классификация и номенклатура неорганических соединений (10, 41); Стехиометрические расчеты (71, 90); ОВР (107, 122); Основы химической термодинамики (415, 444). Кинетика (532); Химическое равновесие (478);

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 1!

К рубежной №2 (10 задач)

Способы выражения концентрации растворов (136, 187); Растворы неэлектролитов (700); Растворы электролитов (740, 767) Ионообменные реакции и гидролиз солей (795, 809); Гальванические элементы (596); Электролиз (633); Коррозия металлов (673).

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 2!

Вариант 11. (Е.Б. Голушкова «Сборник задач и упражнений по общей химии» 2019 г.)

К рубежной №1 (10 задач)

Классификация и номенклатура неорганических соединений (11, 42); Стехиометрические расчеты (72, 91); ОВР (108, 123); Основы химической термодинамики (416, 445). Кинетика (533); Химическое равновесие (479);

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 1!

К рубежной №2 (10 задач)

Способы выражения концентрации растворов (135, 188); Растворы неэлектролитов (694, 721); Растворы электролитов (764) Ионообменные реакции и гидролиз солей (796, 810); Гальванические элементы (597); Электролиз (634); Коррозия металлов (674).

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 2!

Вариант 12. (Е.Б. Голушкова «Сборник задач и упражнений по общей химии» 2019 г.)

К рубежной №1 (10 задач)

Классификация и номенклатура неорганических соединений (12, 43); Стехиометрические расчеты (73, 92); ОВР (109, 124); Основы химической термодинамики (417, 446). Кинетика (534); Химическое равновесие (480);

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 1!

К рубежной №2 (10 задач)

Способы выражения концентрации растворов (134, 200); Растворы неэлектролитов (727); Растворы электролитов (737, 765) Ионообменные реакции и гидролиз солей (797, 811); Гальванические элементы (598); Электролиз (635); Коррозия металлов (675).

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 2!

Вариант 13. (Е.Б. Голушкова «Сборник задач и упражнений по общей химии» 2019 г.)

К рубежной №1 (10 задач)

Классификация и номенклатура неорганических соединений (13, 44); Стехиометрические расчеты (75, 93); ОВР (110, 125); Основы химической термодинамики (418, 445). Кинетика (535); Химическое равновесие (481);

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 1!

К рубежной №2 (10 задач)

Способы выражения концентрации растворов (135, 203); Растворы неэлектролитов (728, 769); Растворы электролитов (751) Ионообменные реакции и гидролиз солей (798, 812); Гальванические элементы (599); Электролиз (636); Коррозия металлов (676).

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 2!

Вариант 14. (Е.Б. Голушкова «Сборник задач и упражнений по общей химии» 2019 г.)

К рубежной №1 (10 задач)

Классификация и номенклатура неорганических соединений (14, 45); Стехиометрические расчеты (76, 94); ОВР (111, 126); Основы химической термодинамики (419, 446). Кинетика (536); Химическое равновесие (482);

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 1!

К рубежной №2 (10 задач)

Способы выражения концентрации растворов (136, 204); Растворы неэлектролитов (758); Растворы электролитов (741, 756) Ионообменные реакции и гидролиз солей (799, 813); Гальванические элементы (600); Электролиз (637); Коррозия металлов (677).

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 2!

Вариант 15. (Е.Б. Голушкова «Сборник задач и упражнений по общей химии» 2019 г.)

К рубежной №1 (10 задач)

Классификация и номенклатура неорганических соединений (15, 46); Стехиометрические расчеты (77, 95); ОВР (112, 127); Основы химической термодинамики (420, 447). Кинетика (537); Химическое равновесие (483);

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 1!

К рубежной №2 (10 задач)

Способы выражения концентрации растворов (135, 205); Растворы неэлектролитов (699); Растворы электролитов (731, 756) Ионообменные реакции и гидролиз солей (800, 814); Гальванические элементы (601); Электролиз (638); Коррозия металлов (678).

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 2!

Вариант 16. (Е.Б. Голушкова «Сборник задач и упражнений по общей химии» 2019 г.)

К рубежной №1 (10 задач)

Классификация и номенклатура неорганических соединений (16, 47); Стехиометрические расчеты (78, 96); ОВР (113, 128); Основы химической термодинамики (421, 448). Кинетика (538); Химическое равновесие (484);

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 1!

К рубежной №2 (10 задач)

Способы выражения концентрации растворов (136, 206); Растворы неэлектролитов (689, 721); Растворы электролитов (739) Ионообменные реакции и гидролиз солей (801, 815); Гальванические элементы (602); Электролиз (639); Коррозия металлов (679).

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 2!

Вариант 17. (Е.Б. Голушкова «Сборник задач и упражнений по общей химии» 2019 г.)

К рубежной №1 (10 задач)

Классификация и номенклатура неорганических соединений (17, 48); Стехиометрические расчеты (79, 97); ОВР (114, 129); Основы химической термодинамики (422, 449). Кинетика (539); Химическое равновесие (485);

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 1!

К рубежной №2 (10 задач)

Способы выражения концентрации растворов (137, 207); Растворы неэлектролитов (729); Растворы электролитов (737, 764) Ионнообменные реакции и гидролиз солей (802, 816); Гальванические элементы (603); Электролиз (640); Коррозия металлов (680).

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной №2!

Вариант 18. (Е.Б. Голушкова «Сборник задач и упражнений по общей химии» 2019 г.)

К рубежной №1 (10 задач)

Классификация и номенклатура неорганических соединений (18, 49); Стехиометрические расчеты (80, 98); ОВР (115, 130); Основы химической термодинамики (423, 450). Кинетика (540); Химическое равновесие (486);

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 1!

К рубежной №2 (10 задач)

Способы выражения концентрации растворов (138, 208); Растворы неэлектролитов (730); Растворы электролитов (738, 765) Ионнообменные реакции и гидролиз солей (805, 817); Гальванические элементы (605); Электролиз (641); Коррозия металлов (681).

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 2!

Вариант 19. (Е.Б. Голушкова «Сборник задач и упражнений по общей химии» 2019 г.)

К рубежной №1 (10 задач)

Классификация и номенклатура неорганических соединений (19, 50); Стехиометрические расчеты (81, 99); ОВР (116, 132); Основы химической термодинамики (424, 452). Кинетика (542); Химическое равновесие (488);

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 1!

К рубежной №2 (10 задач)

Способы выражения концентрации растворов (140, 205); Растворы неэлектролитов (731); Растворы электролитов (739, 767) Ионнообменные реакции и гидролиз солей (806, 818); Гальванические элементы (607); Электролиз (642); Коррозия металлов (682).

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 2!

Вариант 20. (Е.Б. Голушкова «Сборник задач и упражнений по общей химии» 2019 г.)

К рубежной №1 (10 задач)

Классификация и номенклатура неорганических соединений (20, 52); Стехиометрические расчеты (82, 100); ОВР (117, 162); Основы химической термодинамики (425, 453). Кинетика (544); Химическое равновесие (489);

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 1!

К рубежной №2 (10 задач)

Способы выражения концентрации растворов (142, 208); Растворы неэлектролитов (721); Растворы электролитов (740, 766) Ионнообменные реакции и гидролиз солей (807, 820); Гальванические элементы (608); Электролиз (643); Коррозия металлов (684).

Внимание! Эти задачи не оцениваются баллами, если Вы сдадите их после контрольной № 2!